



gfw

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

IN RE APPLICATION OF: Fumihiko SHIMIZU, et al.

GAU: 1711

SERIAL NO: 10/650,676

EXAMINER:

FILED: August 29, 2003

FOR: PROPYLENE-BASED POLYMER

REQUEST FOR PRIORITY

COMMISSIONER FOR PATENTS  
ALEXANDRIA, VIRGINIA 22313

SIR:

- ☒ Full benefit of the filing date of International Application Number PCT/JP02/08530, filed August 23, 2002, is claimed pursuant to the provisions of 35 U.S.C. §120.
- ☐ Full benefit of the filing date(s) of U.S. Provisional Application(s) is claimed pursuant to the provisions of 35 U.S.C. §119(e):
- | <u>Application No.</u>   | <u>Date Filed</u> |
|--|-------------------|
| <input checked="" type="checkbox"/> Applicants claim any right to priority from any earlier filed applications to which they may be entitled pursuant to the provisions of 35 U.S.C. §119, as noted below. |                   |

In the matter of the above-identified application for patent, notice is hereby given that the applicants claim as priority:

<u>COUNTRY</u>	<u>APPLICATION NUMBER</u>	<u>MONTH/DAY/YEAR</u>
JAPAN	2001-255197	August 24, 2001
JAPAN	2001-368785	December 3, 2001

Certified copies of the corresponding Convention Application(s)

- ☒ are submitted herewith
- ☐ will be submitted prior to payment of the Final Fee
- ☐ were filed in prior application Serial No. filed
- ☐ were submitted to the International Bureau in PCT Application Number  
Receipt of the certified copies by the International Bureau in a timely manner under PCT Rule 17.1(a) has been acknowledged as evidenced by the attached PCT/IB/304.
- ☐ (A) Application Serial No.(s) were filed in prior application Serial No. filed ; and
- ☐ (B) Application Serial No.(s)
- ☐ are submitted herewith
- ☐ will be submitted prior to payment of the Final Fee

Respectfully Submitted,

OBLON, SPIVAK, McCLELLAND,  
MAIER & NEUSTADT, P.C.  
Norman F. Oblon

Roland E. Martin  
Registration No. 48,082

Customer Number

22850

Tel. (703) 413-3000  
Fax. (703) 413-2220  
(OSMMN 05/03)

日 本 国 特 許 庁  
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日            2 0 0 1 年   8 月 2 4 日  
Date of Application:

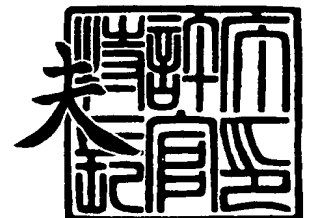
出 願 番 号            特 願 2 0 0 1 - 2 5 5 1 9 7  
Application Number:  
[ST. 10/C]:            [ J P 2 0 0 1 - 2 5 5 1 9 7 ]

出   願   人            三 菱 化 学 株 式 有 限 公 司  
Applicant(s):

2 0 0 4 年   2 月 2 0 日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

今 井 康 夫



【書類名】 特許願

【整理番号】 J07377

【提出日】 平成13年 8月24日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 C08F 10/04  
C08F 4/64

【発明の名称】 プロピレン重合体

【請求項の数】 6

【発明者】

【住所又は居所】 神奈川県横浜市青葉区鴨志田町 1 0 0 0 番地 三菱化学株式会社内

【氏名】 清水 史彦

【発明者】

【住所又は居所】 神奈川県横浜市青葉区鴨志田町 1 0 0 0 番地 三菱化学株式会社内

【氏名】 佐藤 直正

【特許出願人】

【識別番号】 000005968

【氏名又は名称】 三菱化学株式会社

【代理人】

【識別番号】 100068065

【弁理士】

【氏名又は名称】 長谷川 一

【電話番号】 03-3893-5411

【選任した代理人】

【識別番号】 100077436

【弁理士】

【氏名又は名称】 松田 寿美子

【電話番号】 03-3893-5411

## 【選任した代理人】

【識別番号】 100077078

【弁理士】

【氏名又は名称】 近藤 久美

【電話番号】 03-3893-5411

## 【選任した代理人】

【識別番号】 100082186

【弁理士】

【氏名又は名称】 南野 雅明

【電話番号】 03-3893-5411

## 【手数料の表示】

【予納台帳番号】 010102

【納付金額】 21,000円

## 【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9807571

【包括委任状番号】 9807574

【包括委任状番号】 9807573

【包括委任状番号】 0009029

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 プロピレン重合体

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 下記特性 (1) ~ (3) を有するプロピレン重合体。

(1) GPCで測定した重量平均分子量Mwが5,000以上、200,000未満であること。

(2)  $^{13}\text{C}$ -NMRにて、頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピークを観測し、mmmmで表されるペンタッドに帰属されるピークのピークトップのケミカルシフトを21.8 ppmとした際に、19.8 ppmから22.2 ppmに現れるピークの総面積Sに対する、21.8 ppmをピークトップとするピークの面積 $S_1$ の比率 ( $S_1/S$ ) が10%以上、60%以下であり、かつ、21.5~21.6 ppmをピークトップとするピーク (mmmr) の面積を $S_2$ としたとき、 $4 + 2 S_1/S_2 > 5$ であること。

(3) 2,1-挿入および/または1,3-挿入したプロピレン単量体に基づく位置不規則単位が主鎖中に存在し、且つ全プロピレン挿入に対する該2,1-挿入及び1,3-挿入に基づく位置不規則単位のそれぞれの比率の総和が0.05%以上であること。

【請求項 2】 2,1-挿入及び1,3-挿入したプロピレン単量体に基づく位置不規則単位の両者が主鎖中に存在することを特徴とする請求項1に記載のプロピレン系重合体。

【請求項 3】 2,1-挿入及び1,3-挿入したプロピレン単量体に基づく位置不規則単位の両者が主鎖中に存在し、且つ、全プロピレン挿入に対する該1,3-挿入に基づく位置不規則単位の比率が、該2,1-挿入に基づく位置不規則単位の比率よりも多いことを特徴とする請求項1または2に記載のプロピレン系重合体。

【請求項 4】 シングルサイト触媒によって製造されたことを特徴とする請求項1~3のいずれか一項に記載のプロピレン重合体。

【請求項 5】 シングルサイト触媒が、遷移金属を含有し、かつ架橋基を有する $\text{C}_1$ -対称性アンサーメタロセン化合物であることを特徴とする請求項4記載

のプロピレン重合体。

【請求項6】 遷移金属がチタニウム、ジルコニウム又はハフニウムであることを特徴とする請求項5記載のプロピレン重合体。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、新規なプロピレン重合体に関する。詳しくは、本発明は塩素のようなハロゲン原子を含有せず、プロピレン重合体系基材に対し優れた接着性や塗装性を有する新規なプロピレン重合体に関する。

【0002】

【従来の技術】

プロピレン重合体やプロピレン・ $\alpha$ -オレフィン共重合体は安価であり、しかも、機械的物性、耐熱性、耐薬品性、耐水性などに優れていることから、広い分野で使用されている。しかしながら、こうしたプロピレン系重合体は、分子中に極性基を持たないため一般に低極性であり、塗装や接着が困難であるという欠点を有している。この欠点を改善するために、該プロピレン系重合体の成形体の表面を薬剤などで化学的に処理したり、コロナ放電処理、プラズマ処理、火炎処理などの手法で成形体表面を酸化処理するといった種々の手法が試みられてきている。しかるに、これらの方法では、特殊な装置が必要であるばかりでなく、また、塗装性や接着性の改良効果が十分であるとは言えない。

【0003】

そこで、比較的簡便な方法で、プロピレン系重合体に良好な塗装性や接着性を付与するための工夫として、いわゆる塩素化ポリプロピレンが開発されてきた。塩素化ポリプロピレンは、一般にトルエンやキシレンのような炭化水素溶媒に可溶であり、しかも、基材となるプロピレン系重合体との密着性が比較的良好である。また、分子に炭素-塩素結合に由来する極性が付与されていることにより、該塩素化ポリプロピレンの炭化水素溶液を、基材となるプロピレン系重合体表面に塗布し、溶媒を除去するという比較的簡単な手法で、プロピレン系重合体の塗装性や接着性を改良することができる。なお、塩素化ポリプロピレンを、さらに

極性モノマーのグラフト共重合により変性した変性塩素化ポリプロピレンは、塗装性や接着性の改良効果がさらに優れていることが知られている。

#### 【0004】

このように、塩素化ポリプロピレンや変性塩素化ポリプロピレンにより、プロピレン系重合体の塗装性や接着性を、比較的簡便に改良することができるが、問題点として、塩素を大量に含有している点が挙げられる。近年、樹脂のリサイクルや焼却にともなう有害物質の発生問題で、塩化ビニル樹脂の使用が社会的問題となっており、塩素化ポリプロピレンについても、塩化ビニル樹脂と同様、塩素のようなハロゲンを含むしない代替樹脂の開発が強く望まれている。

#### 【0005】

##### 【発明が解決しようとする課題】

本発明は、塩素のようなハロゲンを含むしなくても基材としてのプロピレン系重合体に対して良好な接着性、塗装性を付与することが可能な新規なプロピレン系樹脂を提供することを課題とする。

#### 【0006】

##### 【課題を解決するための手段】

本発明者らは、塩素化ポリプロピレンやグラフト変性塩素化ポリプロピレンを代替し得る樹脂を開発するにあたり、塩素化ポリプロピレンの接着性発現機構を詳細検討し、上記課題の解決を試みた。

アイソタクチックポリプロピレン（以下、iPPと称する）を塩素化して得られた塩素化アイソタクチックポリプロピレン（以下、Cl-iPPと称する）に係わる詳細な研究結果が報告されている〔青木；高分子，16，687（1967）〕。本報文には、Cl-iPPは結晶性を有する樹脂であり、このiPPを塩素化して得られるCl-iPPの方が、非晶性のアタクチックポリプロピレン（以下、aPPと称する）を塩素化して得られる塩素化アタクチックポリプロピレン（以下、Cl-aPPと称する）よりもiPPに対する接着性が高く、また、Cl-iPPにおいても、iPPを溶媒に完全に溶解した状態で塩素化したCl-iPPよりも、懸濁状態で塩素化したCl-iPPの方が、iPPに対して高い接着性を示すことが記載されている。

## 【0007】

また、この報文には、懸濁状態で塩素化したC1-iPPでは、塩素がiPP分子中にブロック状に導入されていることが示されていることから、C1-iPP主鎖中には、導入塩素が比較的多いブロックと少ないブロックが共存しており、塩素の多いブロックでは、塩素化によるiPPのミクロタクティシティの低下により非晶性が高く、他方塩素が少ないブロックではiPP本来の構造に基づいて結晶性が高くなっていることが推察され、換言すれば、このC1-iPPは、主鎖中に結晶性が比較的高いブロックと非晶性が比較的高いブロックが共存する構造のポリマーであると考えられる。

これに対し、原料のiPPを溶媒に完全に溶解した状態で塩素化した場合、塩素化反応は、比較的均一に進行しやすいため、上述のような、結晶性ブロックと非晶性ブロックが主鎖中に共存する特異な構造のC1-iPPは生成しがたいと考えられる。これらの事実とiPPに対する接着性の差とあわせて考えると、主鎖中に結晶性ブロックと非晶性ブロックが共存する構造が、良好な接着性発現のためのひとつの要件であると結論することができる。

## 【0008】

さらに本報文中では、C1-iPPのiPPに対する接着性発現機構が結晶学の観点から論じられ、C1-iPPの結晶系をiPPの結晶系と同じ単斜晶系としてC1-iPPの単位格子(unit cell)を計算すると、結合塩素量によってa軸、c軸および $\beta$ はほとんど変化しないが、b軸長さのみが結合塩素量の増加と共に増大することが示されている。ところで、高分子結晶相互間に少なくとも2次元の類似性(dimensional analogy)があれば、高分子結晶相互間にエピタキシー(epitaxy)が存在する[堀尾等;第12回高分子学会年次大会講演要旨集,102(1963)]とされているので、このC1-iPPとiPPとは、単位格子のa軸、c軸がほとんど同じであるため、エピタキシーの条件である2次元の類似性の要件を満たしていることになる。

## 【0009】

そして、上記報文中では、一軸延伸iPPフィルム上にC1-iPP薄膜を溶液からの析出によって形成した後、140℃で熱処理し、熱処理前後の電子線回



折写真を比較している。それによると、熱処理前には、一軸配向した  $iPP$  の干渉と無配向の  $Cl-iPP$  の干渉が見られるのに対し、熱処理後では、一軸配向した  $iPP$  の結晶干渉の上に一軸配向した  $Cl-iPP$  の結晶干渉が重なっていることが示されている。この事実は、 $Cl-iPP$  の  $iPP$  への熱接着において、 $Cl-iPP$  の結晶が  $iPP$  の結晶上でエピタキシャル (epitaxial) 成長するという仮説を支持するものである。なお、 $Cl-iPP$  の  $iPP$  への熱接着において、 $Cl-iPP$  がいったん熔融した後、再結晶化することは、上記報文中において X 線回折によって別途確認されている。

さらに、 $Cl-iPP$  の単位格子の  $b$  軸長さと固有仕事接着量  $A$  との関係においては、 $Cl-iPP$  の製造条件に関わりなく、固有仕事接着量  $A$  は  $b$  軸長さの関数であり、かつ、 $b$  軸長さが  $iPP$  の結晶に近いほど固有仕事接着量が大い、すなわち接着性が高いことが明らかにされている。

#### 【0010】

本発明者らは、これらを総合的に考察した結果、 $Cl-iPP$  は、基材としての  $iPP$  上でエピタキシャル成長によって結晶を形成し、 $Cl-iPP$  の  $iPP$  に対する接着性の本質は、形成された  $Cl-iPP$  結晶と基材の  $iPP$  結晶との結晶間分子間力にあると推論した。そして、この考察から接着性の要因となるある条件を満たす樹脂を設計できれば、塩素化ポリプロピレンに代わる新しい樹脂、つまり塩素のようなハロゲン原子を用いなくても、 $iPP$  とエピタキシーが可能な結晶性ポリプロピレンを提案できるとの考えに達した。

#### 【0011】

その条件を以下に挙げる。

(1) 主鎖において、結晶性を有するブロックと非晶性のブロックとが共存する構造とする、

(2) 主鎖中の結晶性の高いブロックは、アイソタクティック性 (isotacticity) に富む構造とする、

更に、本発明のプロピレン重合体の用途並びに特性の改質を意図する場合には、次の条件を満たすことが有効である。即ち、

(3) 分子量を比較的低く設定する、

本発明の目的とするポリプロピレンの主用途においては、iPP成形体への塗布が重要であるため、本発明ポリプロピレンは、溶媒に対する溶解性が高いことも重要である。上述の(1)の要件は、溶解性を上げるためのひとつの条件であるが、さらに、(3)の条件を満たすことにより、溶媒への良好な溶解性もあわせて期待できることになる。

(4) 極性基をグラフト重合した変性樹脂とする、

本発明ポリプロピレンの更なる用途開発としては、単に、iPPへの接着性が高いだけでなく、塗料のように極性基を含有する物質とも良好な接着性を有する、特殊な樹脂の開発が挙げられる。この目的を達成するためには、この(4)の条件は極めて有効な手段である。

#### 【0012】

本発明者らは、こうした考えのもとに、上記課題を解決すべく鋭意検討した結果、本発明に到達した。即ち、本発明の要旨は、下記特性(1)～(3)を有するプロピレン重合体に存する。

(1) GPCで測定した重量平均分子量 $M_w$ が5,000以上かつ200,000未満であること。

(2)  $^{13}\text{C}$ -NMRにて、頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピークを観測し、mmmmで表されるペンタッドに帰属されるピークのピークトップのケミカルシフトを21.8 ppmとした際に、19.8 ppmから22.2 ppmに現れるピークの総面積 $S$ に対する、21.8 ppmをピークトップとするピークの面積 $S_1$ の比率( $S_1/S$ )が10%以上、60%以下であり、かつ、21.5～21.6 ppmをピークトップとするピーク(mmmr)の面積を $S_2$ としたとき、 $4 + 2S_1/S_2 > 5$ であること。

(3) 2,1-挿入および/または1,3-挿入したプロピレン単量体に基づく位置不規則単位が主鎖中に存在し、且つ全プロピレン挿入に対する該2,1-挿入及び1,3-挿入に基づく位置不規則単位のそれぞれの比率の総和が0.05%以上であること。

なお、本発明にいたる発明者らの推論は、本発明の理解を助けるためのものであり、該推論における記載事項は、本発明を限定するものではない。

## 【0013】

## 【発明の実施の形態】

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明の主ポイントのひとつは、本発明プロピレン重合体を実質的にハロゲン、とりわけ塩素を含有していないという点である。従来、C1-iPPのようにプロピレン重合体を塩素化することにより良好な接着性が付与されてきたが、本発明では上記の如く、基材としてのiPPに対する塗布樹脂の接着性の本質が、樹脂の基材上でのエピタキシャルな成長、及び基材iPP結晶と樹脂結晶間の結晶間分子間力に依存するとの観点から、塗布した接着性樹脂の単位格子のb軸長さが基材iPPの単位格子のb軸に近いほど良好な接着性が発現するとの推察の基に、接着性樹脂の主鎖中にある量の結晶性ブロックを存在させることにより、塩素を導入することなく接着性を発現させるのである。一般に、塩素の導入によってb軸長さは拡大するが、本発明の場合には塩素を導入しないので、結晶性の高いアイソタクティックブロックは基本的にiPPと同様の構造になると考えられ、b軸長さの観点からはiPPによく似た構造が発現することとなり、従来のC1-iPPを上回る良好な接着性が期待できるのである。

## 【0014】

本発明のプロピレン重合体は、プロピレンを単量体とする重合体であり、上記(1)～(3)の特性を有するものである。

本発明におけるプロピレン重合体の第1の特性は所定量の分子量を有することである。即ち、その分子量はGPC (Gel Permeation Chromatography) で測定した重量平均分子量Mwが5,000以上、かつ200,000未満である。Mwが5,000より小さい場合には、重合体を用いて基材上に塗布した後の造膜性の悪化が顕著になるばかりでなく、べたつきも顕著であり好ましくない。また、Mwが200,000を越える場合には、造膜性やべたつきについては大きな問題はないものの、重合体を溶媒に溶解した際の粘度が高くなりすぎ、製造上あるいは重合体溶液のハンドリング上、不都合を生じるために好ましくない。本発明重合体において、重量平均分子量Mwの範囲は5,000以上、200,000未満であるが、好ましくは、10,000以上、150,000未満、さらに

好ましくは、30,000以上、100,000未満である。

#### 【0015】

なお、本発明において分子量のGPCによる測定は、以下の方法で行われる。

はじめに、試料20mgを30mlのバイアル瓶に採取し、安定剤としてBHTを0.04wt.%含有するオルトジクロロベンゼン20gを添加する。135℃に加熱したオイルバスを用いて試料を溶解させた後、孔径3 $\mu$ mのPTFE（ポリテトラフルオロエチレン）フィルターにて熱濾過を行い、ポリマー濃度0.1wt.%の試料溶液を調製する。次に、カラムとしてTSKgel GMH-HT（30cm $\times$ 4本）およびRI検出器を装着したウォーターズ社（Waters社）製GPC 150CVを使用し、GPC測定を行う。測定条件としては、試料溶液のインジェクション量：500 $\mu$ l、カラム温度：135℃、溶媒：オルトジクロロベンゼン、流量：1.0ml/minを採用する。分子量の算出に際しては、標準試料として市販の単分散のポリスチレンを使用し、該ポリスチレン標準試料およびポリプロピレンの粘度式から、保持時間と分子量に関する校正曲線を作成し、ポリプロピレン重合体の分子量の算出を行った。なお、粘度式としては、 $[\eta] = K \cdot M^\alpha$ を使用し、ポリスチレンに対しては、 $K = 1.38 \times 10^{-4}$ 、 $\alpha = 0.70$ 、ポリプロピレンに対しては、 $K = 1.03 \times 10^{-4}$ 、 $\alpha = 0.78$ を使用する。

#### 【0016】

本発明におけるポリプロピレン重合体の分子量分布については、特に制限はない。ただし、過度に広すぎる分子量分布は、低分子量成分の含有量が必然的に多いことを意味するので避けた方がよい。分子量分布の指標として重量平均分子量 $M_w$ と数平均分子量 $M_n$ との比 $M_w/M_n$ を用いた場合、好ましくは $M_w/M_n < 20$ 、さらに好ましくは $M_w/M_n < 10$ 、最も好ましくは $M_w/M_n < 6$ のものが好適に使用される。

#### 【0017】

本発明におけるポリプロピレン重合体の第2の特性として、主鎖中に結晶性の高いブロックと非晶性の高いブロックが共存し、かつ、結晶性の高いブロックがアイソタクティック性に富む構造となっていることを挙げることができる。ただし、

結晶性の高いブロックが多すぎると溶媒への溶解性が悪化するので、結晶性の高いブロックと非晶性の高いブロックのバランスが重要である。本発明においては、このバランスを表す指標の一部として、 $^{13}\text{C}$ -NMR スペクトルによって規定される要件を適用するのである。

#### 【0018】

本発明における  $^{13}\text{C}$ -NMR スペクトルの測定方法は、下記の通りである。

試料 350～500 mg を、10 mm  $\phi$  の NMR 用サンプル管中で、約 2.2 ml のオルトジクロロベンゼンを用いて完全に溶解させる。次いで、ロック溶媒として約 0.2 ml の重水素化ベンゼンを加え、均一化させた後、130℃でプロトン完全デカップリング法により測定を行う。測定条件は、フリップアングル 90°、パルス間隔  $5T_1$  以上 ( $T_1$  は、メチル基のスピン-格子緩和時間のうち最長の値) とする。プロピレン重合体において、メチレン基およびメチン基のスピン-格子緩和時間はメチル基のそれよりも短いので、この測定条件では、すべての炭素の磁化の回復は 99% 以上である。なお、定量精度を上げるため、 $^{13}\text{C}$  核の共鳴周波数として 125 MHz 以上の NMR 装置を使用し、20 時間以上の積算を行うのが好ましい。

#### 【0019】

ケミカルシフトは、頭-尾 (head to tail) 結合からなるプロピレン単位連鎖部の 10 種類のペンタッド (mmmm, mmmr, rmmr, mmrr, mmrm, rmrr, rrmr, rrrr, rrrm, mrrm) のうち、メチル分岐の絶対配置がすべて同一である、すなわち、mmmm で表されるプロピレン単位 5 連鎖の第 3 単位目のメチル基にもとづくピークのケミカルシフトを 21.8 ppm として設定し、これを基準として他の炭素ピークのケミカルシフトを決定する。この基準では、例えば、その他のプロピレン単位 5 連鎖の場合、第 3 単位目のメチル基にもとづくピークのケミカルシフトはおおむね次のようになる。すなわち、mmmr: 21.5～21.7 ppm、rmmr: 21.3～21.5 ppm、mmrr: 21.0～21.1 ppm、mmrm および rmrr: 20.8～21.0 ppm、rmrm: 20.6～20.8 ppm、rrrr: 20.3～20.5 ppm、rrrm: 20.1～20.3 ppm、mrrm: 19.

9 ~ 20.1 ppm である。なお、これらのペンタッドに由来するピークのケミカルシフトは、NMR の測定条件によって多少の変動があること、および、ピークは必ずしも単一ピーク (single peak) ではなく、微細構造にもとづく複雑な分裂パターン (split pattern) を示すことが多い点に注意して帰属を行う必要がある。

#### 【0020】

本発明におけるプロピレン重合体は $^{13}\text{C}$ -NMR スペクトルによって規定される次の要件を満たす。すなわち、 $^{13}\text{C}$ -NMR スペクトルにて、頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピークを観測し、m m m m で表されるペンタッドに帰属されるピークのピークトップのケミカルシフトを 21.8 ppm とした際に、19.8 ppm から 22.2 ppm に現れるピークの総面積  $S$  に対する、21.8 ppm をピークトップとするピークの面積  $S_1$  の比率 ( $S_1/S$ ) が 10% 以上、60% 以下であり、かつ、21.5 ~ 21.6 ppm をピークトップとするピークの面積を  $S_2$  としたとき、 $4 + 2S_1/S_2 > 5$  である。

#### 【0021】

これらの要件は、先に述べたように本発明プロピレン重合体では、主鎖中に結晶性の高いブロックと非晶性の高いブロックが共存し、かつ、結晶性の高いブロックがアイソタクチック性に富む構造となっていることと関係している。なお、 $S$  に対する  $S_1$  の比率が 10% 未満である場合には、結晶性が低すぎ、十分な接着性が得られず、さらに、べたつきなどの問題も起こりやすいために好ましくない。一方、 $S$  に対する  $S_1$  の比率が 60% を越える場合には、逆に結晶性が高すぎ、溶媒への溶解性が低下するため、これも好ましくない。本発明で規定する  $S$  に対する  $S_1$  の比率の範囲は、10% 以上、60% 以下であるが、好ましくは 15% 以上、55% 以下、さらに好ましくは 20% 以上、50% 以下である。

#### 【0022】

更に、本発明におけるプロピレン重合体は、 $4 + 2S_1/S_2 > 5$  という関係をも満足することが必要である。この関係式は、Waymouth らによりアイソタクチックブロックインデックス (BI) と名づけられた指数 (特表平 9-510745

号：参照）と密接な関連がある。BIは、重合体のステレオブロック性を表す指標であり、 $BI = 4 + 2 \text{ [mmmm] } / \text{ [mmmr] }$  で定義される。より具体的には、BIは、4個以上のプロピレン単位を有するアイソタクチックブロックの平均連鎖長を表す（J.W.Collete et al., Macromol., 22, 3858(1989); J.C.Randall, J.Polym.Sci.Polym.Phys.Ed., 14, 2083(1976)）。統計的に完全なアタクチックポリプロピレンの場合、 $BI = 5$  となる。したがって、 $BI = 4 + 2 \text{ [mmmm] } / \text{ [mmmr] } > 5$  は、重合体中に含まれるアイソタクチックブロックの平均連鎖長が、アタクチックポリプロピレンのそれよりも長いことを意味する。

#### 【0023】

本発明の要件に関わる  $4 + 2 S_1 / S_2$  は、上述のBIと完全には同一でないものの、おおむね対応していることから、 $4 + 2 S_1 / S_2 > 5$  という要件は、本発明の重合体が、アタクチックポリプロピレンとは異なり、結晶化可能な連鎖長のアイソタクチックブロックを含有することを意味する。また、アイソタクチックブロックが存在するということは、言い換えれば、立体特異性 (stereospecificity) が乱れたシーケンスからなるブロックも同時に主鎖に存在することを意味する。

このように、本発明のプロピレン重合体においては、前述の如く主鎖中に結晶性を有するブロックと非晶性のブロックとが共存し、かつ、結晶性を有するブロックが、比較的長い平均連鎖長を有するアイソタクチックブロックから形成され、アイソタクチック性に富む構造になっているという特異な構造が実現される。

#### 【0024】

本発明においては、 $5 < 4 + 2 S_1 / S_2$  であれば良いが、好ましくは、 $5 < 4 + 2 S_1 / S_2 < 50$ 、さらに好ましくは、 $6 < 4 + 2 S_1 / S_2 < 25$  である。

$S_1$  と  $S_2$  を本発明の要件 (2) で規定した範囲となるように制御する方法としては、(i) 重合触媒の構造によって制御する方法、(ii) 重合温度によって制御する方法、(iii) モノマー濃度によって制御する方法等を挙げることができる。 $S_1$ 、 $S_2$  の温度依存性や、モノマー濃度依存性は、使用する触媒によって異なるので一概に言うことはできない。したがって、使用する触媒の性質にもとづいて、これらの条件を制御することが肝要である。なお、重合触媒の構造に

よって制御する方法については後述する。

### 【0025】

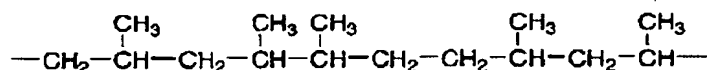
本発明のプロピレン重合体を特徴づける第3の要件として、プロピレン単量体の位置不規則単位に関する要件、すなわち、2, 1-挿入したプロピレン単量体および／または1, 3-挿入したプロピレン単量体に基づく位置不規則単位が主鎖中に存在し、且つ全プロピレン挿入に対する該2, 1-挿入と1, 3-挿入に基づく位置不規則単位のそれぞれの比率の総和が0.05%以上であることが挙げられる。

プロピレンの重合は、メチレン基が触媒の活性サイトと結合する1, 2-挿入で進行するのが普通であるが、まれに、2, 1-挿入あるいは1, 3-挿入することがある。一部が2, 1-挿入で重合されたプロピレン単量体は、重合体主鎖中において、下記部分構造(I)および(II)で表される位置不規則単位を形成する。このように部分構造(I)および(II)の両者が主鎖中に存在するのは、本発明のプロピレン重合体の特徴の一つである。また、一部が1, 3-挿入で重合されたプロピレン単量体は、重合体主鎖中において、下記部分構造(III)で表される位置不規則単位を形成する。

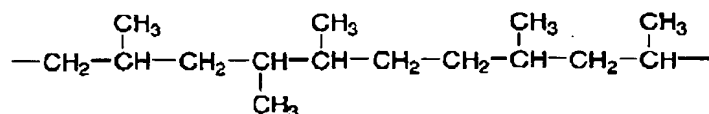
### 【0026】

#### 【化1】

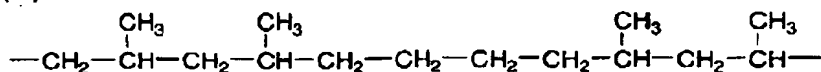
部分構造 (I)



部分構造 (II)



部分構造 (III)



### 【0027】

全プロピレン挿入に対する2, 1-挿入したプロピレン単量体の割合、および、1, 3-挿入したプロピレン単量体の割合は、下記式で計算される。



## 【数 1】

$$2,1\text{-挿入割合} = \frac{\sum I(14.5-18.9)/2}{\sum I(\text{CH}_3)}$$

$$1,3\text{-挿入割合} = \frac{\sum I(27.5-28.0)/2}{\sum I(\text{CH}_3)}$$

## 【0028】

式中、 $\sum I(x-y)$ は、 $^{13}\text{C}$ -NMRスペクトルにおいて、 $x$  ppmから $y$  ppmに現れる信号の積分強度和を表し、 $\sum I(\text{CH}_3)$ は、末端を除く全メチル基に由来する信号の積分強度和である。これは、次の式で求められる。

## 【数 2】

$$\sum I(\text{CH}_3) = \sum I(14.5-18.0) + \sum I(19.5-24.4) + \sum I(27.5-28.0)/2$$

なお、14.5～18.0 ppmに現れる信号は、2, 1-挿入したプロピレンのメチル基の炭素に由来するものであり、19.5～24.4 ppmに現れる信号は、1, 2-挿入したプロピレンのメチル基の炭素に由来するものである。また、27.5～28.0 ppmに現れる信号は、1, 3-挿入したプロピレン中の2個のメチレン炭素に由来するものである。

## 【0029】

このような位置不規則単位は、一般に重合体の結晶性を低下させるため、本発明重合体においては適度の位置不規則単位を有することにより、重合体の溶媒への溶解度を向上させる作用をしているものと考えられる。ところで、2, 1-結合や1, 3-結合等の異種結合を殆ど含有しないプロピレン重合体の場合、その結晶性を低下させる手段としては、メチル基の立体規則性低下しかない。しかしながら、一般に、重合体の溶媒への溶解性を上げるためにメチル基の立体規則性を下げると、得られたポリマーを基材に塗布して塗膜を形成した際に塗膜のべたつきが顕著になる傾向があり、応用上好ましくない。他方、塗膜のべたつきを抑制しようとしてメチル基の立体規則性を上げると、溶媒への溶解性が低下し、塗膜の平滑性が損なわれる傾向があり、これも応用上好ましくない。このように

、溶媒への溶解性ならびに塗膜性状の面からも本発明の如く位置不規則単位を適度に主鎖に持つ構造が、両者のバランス上好ましいと言える。

#### 【0030】

本発明においては、2，1-挿入したプロピレン単量体および1，3-挿入したプロピレン単量体の少なくともいずれかに基づく位置不規則単位が主鎖中に存在し、該挿入に基づく位置不規則単位の全プロピレン挿入に対するそれぞれの比率の総和が0.05%以上であるが、2，1-挿入したプロピレン単量体および1，3-挿入したプロピレン単量体の両者に基づく位置不規則単位が主鎖中に存在するものが、より効果的に結晶性を低下させ、溶媒への溶解度を向上させるうえで好ましい。また、1，3-挿入に基づく位置不規則単位の比率が2，1-挿入に基づく位置不規則単位の比率よりも多い方が、溶媒への溶解性や塗膜物性などを総合した性能において良好な物性となるため、より一層好ましい。

#### 【0031】

主鎖中における2，1-挿入および／または1，3-挿入の割合を制御する方法については、(i) 重合触媒の構造によって制御する方法、(ii) 重合温度によって制御する方法、(iii) モノマー濃度によって制御する方法、(iv) 重合時の水素濃度によって制御する方法等を挙げることができる。2，1-挿入および／または1，3-挿入の割合の温度依存性や、モノマー濃度依存性、水素濃度依存性は重合に使用する触媒によって異なるので一概に言うことはできない。したがって、使用する触媒の性質にもとづいて、これらの条件を制御することが肝要である。なお、重合触媒の構造によって制御する方法については後述する。

#### 【0032】

本発明のプロピレン重合体の製法については、本発明の要件を満たす重合体を製造できれば、いかなる製法であってもよい。好ましい製法としては、シングルサイト触媒による製造方法を挙げることができる。この理由としては、一般にシングルサイト触媒が、リガンドのデザインによりミクロタクティシティを制御できること、分子量分布や立体規則性分布がシャープであること、比較的分子量の低い重合体を容易に製造できることなどが挙げられる。シングルサイト触媒のな

かでも、メタロセン触媒がミクロタクティシティを精密に制御できる点で、好適に用いられる。

### 【0033】

メタロセン触媒としては、架橋基を有する  $C_1$ -対称性アンサーメタロセン (ansa-metallocene) が好ましい。非架橋のメタロセンも本発明のプロピレン重合体の製造に適用可能であるが、一般に、架橋基を有するアンサーメタロセンの方が熱安定性などに優れているため、特に工業的な見地から好ましい。

本発明において好適に用いられる架橋基を有するアンサーメタロセンは、共役5員環配位子を有する架橋された4族遷移金属化合物の  $C_1$ -対称性を有するメタロセンである。このような遷移金属化合物は公知であり、それを  $\alpha$ -オレフィン重合用触媒成分として使用することも知られている。

本発明プロピレン重合体の製造に好ましく用いられるメタロセンは、一般式： $Q(C_5H_4-aR^2_a)(C_5H_4-bR^3_b)MXY$  で表され、かつ、 $C_1$ -対称性を有する化合物である。また、該一般式で表される複数のメタロセンを混合して用いてもよい。

### 【0034】

以下、該一般式を有するメタロセンについて、詳しく説明する。該一般式において、 $Q$  は2つの共役5員環配位子を架橋する結合性基を、 $M$  は周期律表4族遷移金属を、 $X$  および  $Y$  は、それぞれ独立して、水素、ハロゲン、炭素数1～20の炭化水素基、炭素数1～20の酸素含有炭化水素基、炭素数1～20の窒素含有炭化水素基、炭素数1～20のリン含有炭化水素基または炭素数1～20のケイ素含有炭化水素基を、 $R^2$  および  $R^3$  はそれぞれ独立して、炭素数1～20の炭化水素基、ハロゲン、炭素数1～20のハロゲン含有炭化水素基、アルコキシ基、アリールオキシ基、ケイ素含有炭化水素基、リン含有炭化水素基、窒素含有炭化水素基またはホウ素含有炭化水素基を示す。また、隣接する2個の  $R^2$  および/または  $R^3$  がそれぞれ結合して4～10員環を形成していてもよい。 $a$  及び  $b$  は、それぞれ独立して、 $0 \leq a \leq 4$ 、 $0 \leq b \leq 4$  を満足する整数である。

### 【0035】

2個の共役5員環配位子の間を架橋する結合性基  $Q$  としては、具体的には下記

のようなものが挙げられる。すなわち、メチレン基、エチレン基のようなアルキレン基、エチリデン基、プロピリデン基、イソプロピリデン基、フェニルメチリデン基、ジフェニルメチリデン基のようなアルキリデン基、ジメチルシリレン基、ジエチルシリレン基、ジプロピルシリレン基、ジフェニルシリレン基、メチルエチルシリレン基、メチルフェニルシリレン基、メチルー $t$ -ブチルシリレン基、ジシリレン基、テトラメチルジシリレン基のようなケイ素含有架橋基、ジメチルゲルミレン基、ジエチルゲルミレン基、ジフェニルゲルミレン基、メチルフェニルゲルミレン基のようなゲルマニウム含有架橋基、アルキルフォスフィン、アミン等である。これらのうち、アルキレン基、アルキリデン基、ケイ素含有架橋基、ゲルマニウム含有架橋基が特に好ましく用いられる。

#### 【0036】

上記一般式において、 $R^2$ および $R^3$ としては、具体的にメチル基、エチル基、 $n$ -プロピル基、イソプロピル基、 $n$ -ブチル基、イソブチル基、 $t$ -ブチル基、 $n$ -ペンチル基、イソペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、フェニル基、 $t$ -ブチルフェニル基、ナフチル基等の置換されていてもよい炭素数1~20の炭化水素基、フルオロメチル基、フルオロエチル基、フルオロフェニル基、フルオロナフチル基、フルオロビフェニル基、クロロメチル基、クロロエチル基、クロロフェニル基、クロロナフチル基、クロロビフェニル基等のハロゲンを含有していてもよい炭素数1~20の炭化水素基、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等のハロゲン、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ブトキシ基等のアルコキシ基、フェノキシ基、メチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基等のアリールオキシ基、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、トリフェニルシリル基等のケイ素含有炭化水素基、または、リン含有炭化水素基、窒素含有炭化水素基、ホウ素含有炭化水素基が挙げられる。

#### 【0037】

$R^2$ が複数個存在するときは、それらは同一でも異なってもよい。また、2個の $R^2$ がシクロペンタジエニル環の隣接する炭素原子に存在する場合は、相互に結合して4~10員環を形成し、インデニル基、テトラヒドロインデニル基

、フルオレニル基、オクタヒドロフルオレニル基、アズレニル基、ヘキサヒドロアズレニル基等となってもよい。同様に、 $R^3$ が複数個存在するときは、それらは同一でも異なってもよい。また、2個の $R^3$ がシクロペンタジエニル環の隣接する炭素原子に存在する場合は、相互に結合して4～10員環を形成し、インデニル基、テトラヒドロインデニル基、フルオレニル基、オクタヒドロフルオレニル基、アズレニル基、ヘキサヒドロアズレニル基等となってもよい。本発明においては、上記一般式： $Q(C_5H_{4-a}R^2_a)(C_5H_{4-b}R^3_b)MXY$ で表されるメタロセンが $C_1$ -対称性を有していればよいので、 $C_1$ -対称性が保持されるかぎり、 $R^2$ と $R^3$ は同じであっても良いし、異なってもよい。

#### 【0038】

Mは、周期律表4族遷移金属であり、具体的にはチタニウム、ジルコニウム、ハフニウムであり、好ましくは、ジルコニウム、ハフニウムである。

XおよびYは、それぞれ水素、ハロゲン、炭素数1～20、好ましくは1～10の炭化水素基、炭素数1～20、好ましくは1～10のアルコキシ基、アルキルアミド基、炭素数1～20、好ましくは1～12のリン含有炭化水素基、炭素数1～20、好ましくは1～12のケイ素含有炭化水素基等である。XとYは同一でも異なってもよい。これらのうちハロゲン、炭化水素基およびアルキルアミド基が好ましい。

#### 【0039】

Mがジルコニウムである場合、以下の遷移金属化合物が具体例として例示される。

- (1) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチルー1-インデニル) ジルコニウム]
- (2) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチルー1-インデニル) ジルコニウム]
- (3) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチルー4-フェニルー1-インデニル) ジルコニウム]
- (4) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチルー4-イソプロピルー1-インデニル) ジルコニウム]

(5) ジクロロ [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-1-インデニル) ジルコニウム]

(6) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-1-インデニル) ジルコニウム]

(7) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-フェニル-1-インデニル) ジルコニウム]

**【0040】**

(8) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-1-インデニル) ジルコニウム]

(9) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-1-インデニル) ジルコニウム]

(10) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-フェニル-1-インデニル) ジルコニウム]

(11) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-イソプロピル-1-インデニル) ジルコニウム]

(12) ジクロロ [エチレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-1-インデニル) ジルコニウム]

(13) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-1-インデニル) ジルコニウム]

(14) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-フェニル-1-インデニル) ジルコニウム]

**【0041】**

(15) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(16) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(17) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-フェニルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(18) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル

ー4-イソプロピルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(19) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(20) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(21) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-フェニルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

#### 【0042】

(22) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-メチルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(23) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(24) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-フェニルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(25) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-イソプロピルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(26) ジクロロ [エチレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(27) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

(28) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-フェニルテトラヒドロ-1-インデニル) ジルコニウム]

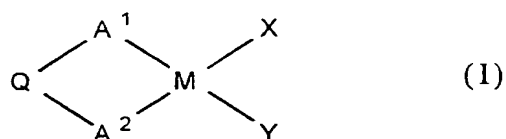
#### 【0043】

また、チタニウム化合物、ハフニウム化合物等の他の第4族遷移金属化合物についても、上記と同様の化合物が挙げられる。なお、これらの化合物については、複数の異なる構造を有する化合物の混合物を用いてもよい。またさらに、公知の三塩化チタンを主成分とする固体触媒やマグネシウム、チタン、ハロゲンを必須成分として含有する担体担持型触媒を補助的に用いることもできる。

#### 【0044】

本発明重合体の製造にメタロセン触媒として特に好ましく用いられる遷移金属化合物は、下記の一般式 (I) で表され、かつ  $C_1$ -対称性を有する化合物である。

【化 2】



一般式 (I) 中、 $A^1$  および  $A^2$  は、共役 5 員環配位子であって、 $A^1$  および  $A^2$  の少なくとも一方は、共役 5 員環配位子上の隣接した炭素の置換基が結合し、5 員環の 2 原子を含めて形成された 7 ~ 10 員の縮合環を有し、Q は、2 つの共役 5 員環配位子を任意の位置で架橋する結合性基、M は、周期律表 4 族から選ばれる遷移金属原子を示し、そして、 $X^1$  および  $Y^1$  は、それぞれ独立して、M と結合した水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、アルキルアミド基、ハロゲン化炭化水素基、酸素含有炭化水素基、窒素含有炭化水素基、リン含有炭化水素基、ケイ素含有炭化水素基、硫黄含有基を示す。

【0045】

上記の共役 5 員環配位子の典型例としては、例えば、置換基を有し得るシクロペンタジエニル基を挙げることが出来る。該置換基の具体例としては、炭素数が通常 1 ~ 20、好ましくは 1 ~ 15 の炭化水素基を挙げることができる。例えば、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*t*-ブチル基、イソブチル基、ペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、オクチル基、フェニル基、ナフチル基、ブテニル基、ブタジエニル基、トリフェニルカルビル基などが挙げられる。

上記の炭化水素基以外の置換基としては、ケイ素、酸素、窒素、リン、ホウ素、硫黄などの原子を含有する炭化水素残基が挙げられる。その典型例としては、メトキシ基、エトキシ基、フェノキシ基、フリル基、トリメチルシリル基、ジエチルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ピラゾリル基、インドリル基、カルバゾリル基、ジメチルフォスフィノ基、ジフェニルフォスフィノ基、ジフェニルホウ素



基、ジメトキシホウ素基、チエニル基などが挙げられる。

#### 【0046】

その他の置換基としては、ハロゲン原子又はハロゲン含有炭化水素基などが挙げられる。その典型的例としては、塩素、臭素、ヨウ素、フッ素、トリクロロメチル基、クロロフェニル基、クロロビフェニル基、クロロナフチル基、トリフルオロメチル基、フルオロフェニル基、フルオロビフェニル基、フルオロナフチル基、ペンタフルオロフェニル基などが挙げられる。

#### 【0047】

前記したように、A<sup>1</sup>およびA<sup>2</sup>の少なくとも一方は、共役5員環配位子上の隣接した炭素の置換基が結合し、5員環の2原子を含めて7～10員の縮合環を形成する。このような具体例としては、アズレン等の化合物やその誘導体からなる基を挙げることができる。さらに具体的には、ヒドロアズレニル基、メチルヒドロアズレニル基、エチルヒドロアズレニル基、ジメチルヒドロアズレニル基、メチルエチルヒドロアズレニル基、メチルイソプロピルヒドロアズレニル基、メチルフェニルイソプロピルヒドロアズレニル基、各種アズレニル基の水添体、ビシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカニル基、メチルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカニル基、エチルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカニル基、フェニルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカニル基、メチルフェニルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカニル基、エチルフェニルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカニル基、メチルジフェニルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカニル基、メチルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカジエニル基、メチルフェニルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカジエニル基、エチルフェニルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカジエニル基、メチルイソプロピルービシクロー〔6. 3. 0〕－ウンデカジエニル基、ビシクロー〔7. 3. 0〕－ドデカニル基及びその誘導体、ビシクロー〔7. 3. 0〕－ドデカジエニル基及びその誘導体、ビシクロー〔8. 3. 0〕－トリデカニル基及びその誘導体、ビシクロー〔8. 3. 0〕－トリデカジエニル基及びその誘導体などが例示される。

上記の各基が有し得る置換基としては、前述した炭化水素基、ケイ素、酸素、窒素、リン、ホウ素、硫黄などの原子を含有する炭化水素基、ハロゲン原子又は

ハロゲン含有炭化水素基などが挙げられる。

【0048】

Qは、2つの共役5員環配位子を任意の位置で架橋する結合性基を示す。すなわち、Qは、2価の結合性基であり、A<sup>1</sup>とA<sup>2</sup>とを架橋する。Qの種類に特に制限はないが、その具体例として、(a)炭素数が通常1~20、好ましくは1~12の2価の炭化水素基またはハロゲン化炭化水素基、具体的には、アルキレン基、シクロアルキレン基、アリーレン基等の炭化水素基、ハロアルキレン基、ハロシクロアルキレン基、(b)シリレン基またはオリゴシリレン基、(c)炭素数が通常1~20、好ましくは1~12の炭化水素基またはハロゲン化炭化水素基を置換基として有するシリレン基またはオリゴシリレン基、(d)ゲルミレン基、(e)炭素数が通常1~20の炭化水素基またはハロゲン化炭化水素基を置換基として有するゲルミレン基などを挙げることができる。これらの中では、アルキレン基、シクロアルキレン基、アリーレン基、炭化水素基を置換基として有するシリレン基またはゲルミレン基が好ましい。

【0049】

Mは、周期律表4族から選ばれる遷移金属原子を示し、具体的にはチタン、ジルコニウム、ハフニウムが挙げられるが、好ましくは、ジルコニウムまたはハフニウムである。

X<sup>1</sup>およびY<sup>1</sup>は、それぞれ独立して、Mと結合した水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、アルキルアミド基、ハロゲン化炭化水素基、酸素含有炭化水素基、窒素含有炭化水素基、リン含有炭化水素基、ケイ素含有炭化水素基、硫黄含有基を示す。上記の各炭化水素基における炭素数は、通常1~20、好ましくは1~12である。これらの中では、水素原子、塩素原子、メチル基、イソブチル基、フェニル基、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、スルフィナト基が好ましい。

【0050】

本発明における上記一般式(I)で示される遷移金属化合物の中心金属Mがハフニウムの場合の具体例としては次の化合物が挙げられる。

(29) ジクロロ[ジメチルシリレン(シクロペンタジエニル)](2,4-ジ

メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(30) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(31) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-フェニル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(32) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-イソプロピル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(33) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-エチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(34) ジクロロ [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(35) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(36) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(37) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-フェニル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(38) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-イソプロピル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(39) ジクロロ [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(40) ジクロロ [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

#### 【0051】

(41) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(42) ジクロロ [エチレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(43) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-フ

エニル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(44) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-イソプロピル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(45) ジクロロ [エチレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(46) ジクロロ [エチレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(47) ジクロロ [エチレン (シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(48) ジクロロ [エチレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

#### 【0052】

(49) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-フェニル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(50) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-イソプロピル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(51) ジクロロ [エチレン (9-フルオレニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(52) ジクロロ [エチレン (9-フルオレニル) (2-エチル-4-イソプロピル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(53) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-n-プロピル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(54) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-イソプロピル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(55) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-n-ブチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(56) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2-n-プロピル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(57) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) ] ハフニウム

ル) (2-イソプロピル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム  
(58) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2-n-ブチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0053】**

(59) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4, 8-トリメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(60) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4, 6-トリメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(61) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4, 7-トリメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(62) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-6-イソプロピル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(63) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-7-イソプロピル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(64) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-8-イソプロピル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(65) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-6-エチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(66) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-7-エチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(67) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-8-エチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0054】**

(68) ジクロロ { [ジ (クロロメチル) シリレン] (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) } ハフニウム

(69) ジクロロ { [ジ (4-クロロフェニル) シリレン] (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) } ハフニウム

(70) ジクロロ [ジメチルメチレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

## 【 0 0 5 5 】

( 7 1 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( シクロペンタジエニル ) ( 2 , 4 - ジメチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 7 2 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 2 - メチル - 1 - シクロペンタジエニル ) ( 2 , 4 - ジメチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 7 3 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 2 , 3 - ジメチル - 1 - シクロペンタジエニル ) ( 2 , 4 - ジメチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 7 4 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 9 - フルオレニル ) ( 2 , 4 - ジメチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 7 5 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( シクロペンタジエニル ) ( 2 - エチル - 4 - メチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 7 6 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( シクロペンタジエニル ) ( 2 - n - プロピル - 4 - メチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 7 7 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( シクロペンタジエニル ) ( 2 - イソプロピル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 7 8 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( シクロペンタジエニル ) ( 2 - n - ブチル - 4 - メチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 7 9 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 2 - メチル - 1 - シクロペンタジエニル ) ( 2 - エチル - 4 - メチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 8 0 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 2 , 3 - ジメチル - 1 - シクロペンタジエニル ) ( 2 - エチル - 4 - メチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 8 1 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 9 - フルオレニル ) ( 2 - エチル - 4 - メチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 8 2 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 2 - メチル - 1 - シクロペンタジエニル ) ( 2 - n - プロピル - 4 - メチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 8 3 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 2 , 3 - ジメチル - 1 - シクロペンタジエニル ) ( 2 - n - プロピル - 4 - メチル - 4 H - 1 - アズレニル ) ] ハフニウム

( 8 4 ) ジクロロ [ ジメチルゲルミレン ( 9 - フルオレニル ) ( 2 - n - プロ

ピル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

【0056】

(85) ジクロロ [ジメチルシリレン (3-トリメチルシリル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(86) ジクロロ [ジメチルシリレン (3-トリメチルシリル-1-シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(87) ジクロロ [ジメチルゲルミレン (3-トリメチルシリル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(88) ジクロロ [ジメチルゲルミレン (3-トリメチルシリル-1-シクロペンタジエニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

【0057】

(89) ジブromo [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(90) ジブromo [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(91) ジブromo [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(92) ジブromo [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

【0058】

(93) ジヨード [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(94) ジヨード [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(95) ジヨード [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(96) ジヨード [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル

ル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0059】**

(97) ジメチル [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(98) ジメチル [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(99) ジメチル [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(100) ジメチル [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0060】**

(101) ジヒドリド [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(102) ジヒドリド [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(103) ジヒドリド [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(104) ジヒドリド [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0061】**

(105) ビス (ジメチルアミド) [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(106) ビス (ジメチルアミド) [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(107) ビス (ジメチルアミド) [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(108) ビス (ジメチルアミド) [ジメチルシリレン (9-フルオレニル)



(2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0062】**

(109) ビスフェノキシ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(110) ビスフェノキシ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(111) ビスフェノキシ [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(112) ビスフェノキシ [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0063】**

(113) ビスメタンスルフィナト [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(114) ビスメタンスルフィナト [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(115) ビスメタンスルフィナト [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(116) ビスメタンスルフィナト [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0064】**

(117) ビストリフルオロメタンスルフィナト [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(118) ビストリフルオロメタンスルフィナト [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(119) ビストリフルオロメタンスルフィナト [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズ

レニル) ] ハフニウム

(120) ビストリフルオロメタンスルフィナト [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0065】**

(121) ビス-p-トルエンスルフィナト [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(122) ビス-p-トルエンスルフィナト [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ]  
ハフニウム

(123) ビス-p-トルエンスルフィナト [ジメチルシリレン (2, 3-ジメチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(124) ビス-p-トルエンスルフィナト [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

**【0066】**

(125) ジクロロ [ジメチルシリレン (1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(126) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(127) ジクロロ [ジメチルシリレン (1-インデニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(128) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(129) ジブロモ [ジメチルシリレン (1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(130) ジブロモ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(131) ジブロモ [ジメチルシリレン (1-インデニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル) ] ハフニウム

(132) ジブromo [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

**【0067】**

(133) ジョード [ジメチルシリレン (1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

(134) ジョード [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

(135) ジョード [ジメチルシリレン (1-インデニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

(136) ジョード [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

(137) ジメチル [ジメチルシリレン (1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

(138) ジメチル [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

(139) ジメチル [ジメチルシリレン (1-インデニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

(140) ジメチル [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2-エチル-4-メチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

**【0068】**

(141) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-5, 6, 7, 8-テトラヒドロ-1-アズレニル)] ハフニウム

(142) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-5, 6, 7, 8-テトラヒドロ-1-アズレニル)] ハフニウム

(143) ジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-5, 6, 7, 8-テトラヒドロ-1-アズレニル)] ハフニウム

(144) ジクロロ [ジメチルシリレン (9-フルオレニル) (2, 4-ジメチル-4H-5, 6, 7, 8-テトラヒドロ-1-アズレニル)] ハフニウム

(145) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-クロロメチル-4-メチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

(146) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2-メチル-4-クロロメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウム

#### 【0069】

また、上に例示した化合物の中心金属Mがハフニウムの代わりに、チタン、ジルコニウムに代わった化合物も例示することが出来る。これらは2種以上組み合わせて用いてもよい。また、重合の第1段階終了時や第2段階の重合開始前に、新たに遷移金属成分を追加してもよい。

本発明の特性を有するプロピレン重合体の製造には、上記メタロセン触媒の中でも、特にジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウムが最も好ましく、更にはジクロロ [ジメチルゲルミレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウムやジクロロ [ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウムも好適な触媒である。

#### 【0070】

本発明において、助触媒としては、(1) 有機アルミニウムオキシ化合物、(2) 遷移金属成分と反応して、該成分をカチオンに交換することが可能なイオン性化合物、(3) ルイス酸、(4) ケイ酸塩を除くイオン交換性層状化合物または無機ケイ酸塩、からなる群より選択される一種以上の物質を用いるのが好ましい。

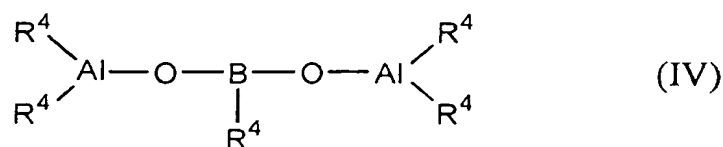
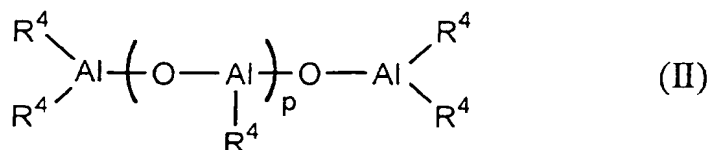
(1) の有機アルミニウムオキシ化合物としては、具体的には、次の一般式 (I I)、(I I I)、(I V) で表される化合物が挙げられる。

各一般式中、R<sup>4</sup>は、水素原子または炭化水素残基、好ましくは炭素数1~10、特に好ましくは、炭素数1~6の炭化水素残基を示す。また、複数のR<sup>4</sup>はそれぞれ同一でも異なってもよい。またpは0~40、好ましくは2~30

の整数を示す。

【0071】

【化3】



【0072】

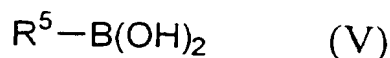
一般式 (I I) および (I I I) で表される化合物は、アルミノキサンとも呼ばれる化合物であって、一種類のトリアルキルアルミニウムまたは二種類以上のトリアルキルアルミニウムと水との反応により得られる。具体的には、(a) 一種類のトリアルキルアルミニウムと水とから得られる、メチルアルミノキサン、エチルアルミノキサン、プロピルアルミノキサン、ブチルアルミノキサン、イソブチルアルミノキサン、(b) 二種類のトリアルキルアルミニウムと水とから得られる、メチルエチルアルミノキサン、メチルブチルアルミノキサン、メチルイソブチルアルミノキサン等が挙げられる。これらの中では、メチルアルミノキサン、メチルイソブチルアルミノキサンが好ましい。上記のアルミノキサンは、複数種併用することも可能である。そして、上記のアルミノキサンは、公知の様々な条件下に調製することができる。

【0073】

一般式 (I V) で表される化合物は、一種類のトリアルキルアルミニウムまたは二種類以上のトリアルキルアルミニウムと下記一般式 (V) で表されるアルキルボロン酸との 10 : 1 ~ 1 : 1 (モル比) の反応により得ることができる。一般式 (V) 中、R<sup>5</sup>は、炭素数 1 ~ 10、好ましくは炭素数 1 ~ 6 の炭化水素残

基またはハロゲン化炭化水素基を示す。

【化 4】



【0074】

具体的には、以下の様な反応生成物、すなわち、(a) トリメチルアルミニウムとメチルボロン酸の 2 : 1 の反応物、(b) トリイソブチルアルミニウムとメチルボロン酸の 2 : 1 反応物、(c) トリメチルアルミニウムとトリイソブチルアルミニウムとメチルボロン酸の 1 : 1 : 1 反応物、(d) トリメチルアルミニウムとエチルボロン酸の 2 : 1 反応物、(e) トリエチルアルミニウムとブチルボロン酸の 2 : 1 反応物などを挙げることができる。

【0075】

また、(2) 遷移金属成分と反応して、該成分をカチオンに変換することが可能なイオン性化合物としては、下記一般式 (V I) で表される化合物が挙げられる。

【化 5】



一般式 (V I) 中、K はカチオン成分であって、例えば、カルボニウムカチオン、トロピリウムカチオン、アンモニウムカチオン、オキソニウムカチオン、スルホニウムカチオン、ホスフォニウムカチオン等が挙げられる。また、それ自身が還元されやすい金属の陽イオンや有機金属の陽イオン等も挙げられる。

【0076】

上記のカチオンの具体例としては、トリフェニルカルボニウム、ジフェニルカルボニウム、シクロヘプタトリエニウム、インデニウム、トリエチルアンモニウム、トリプロピルアンモニウム、トリブチルアンモニウム、N, N-ジメチルアニリニウム、ジプロピルアンモニウム、ジシクロヘキシルアンモニウム、トリフェニルホスホニウム、トリメチルホスホニウム、トリス (ジメチルフェニル) ホスホニウム、トリス (ジメチルフェニル) ホスホニウム、トリス (メチルフェニ

ル) ホスホニウム、トリフェニルスルホニウム、トリフェニルスルホニウム、トリフェニルオキシニウム、トリエチルオキシニウム、ピリリウム、銀イオン、金イオン、白金イオン、銅イオン、パラジウムイオン、水銀イオン、フェロセニウムイオン等が挙げられる。

#### 【0077】

上記の一般式 (V I) 中、Z は、アニオン成分であり、遷移金属成分が変換されたカチオン種に対して対アニオンとなる成分（一般には非配位の成分）である。Z としては、例えば、有機ホウ素化合物アニオン、有機アルミニウム化合物アニオン、有機ガリウム化合物アニオン、有機ヒ素化合物アニオン、有機アンチモン化合物アニオン等が挙げられ、具体的には次の化合物が挙げられる。すなわち、(a) テトラフェニルホウ素、テトラキス (3, 4, 5-トリフルオロフェニル) ホウ素、テトラキス {3, 5-ビス (トリフルオロメチル) フェニル} ホウ素、テトラキス {3, 5-ジ (t-ブチル) フェニル} ホウ素、テトラキス (ペンタフルオロフェニル) ホウ素等、(b) テトラフェニルアルミニウム、テトラキス (3, 4, 5-トリフルオロフェニル) アルミニウム、テトラキス {3, 5-ビス (トリフルオロメチル) フェニル} アルミニウム、テトラキス {3, 5-ジ (t-ブチル) フェニル} アルミニウム、テトラキス (ペンタフルオロフェニル) アルミニウム等が挙げられる。

#### 【0078】

他の具体的化合物として、(c) テトラフェニルガリウム、テトラキス (3, 4, 5-トリフルオロフェニル) ガリウム、テトラキス {3, 5-ビス (トリフルオロメチル) フェニル} ガリウム、テトラキス {3, 5-ジ (t-ブチル) フェニル} ガリウム、テトラキス (ペンタフルオロフェニル) ガリウム等、(d) テトラフェニルリン、テトラキス (ペンタフルオロフェニル) リン等、(e) テトラフェニルヒ素、テトラキス (ペンタフルオロフェニル) ヒ素等、(f) テトラフェニルアンチモン、テトラキス (ペンタフルオロフェニル) アンチモン等、(g) デカボレート、ウンデカボレート、カルバドデカボレート、デカクロロデカボレート等が挙げられる。

#### 【0079】

また、(3) ルイス酸、特に遷移金属成分をカチオンに変換可能なルイス酸としては、種々の有機ホウ素化合物、金属ハロゲン化合物、固体酸などが例示され、その具体例としては次の化合物が挙げられる。すなわち、(a) トリフェニルホウ素、トリス(3, 5-ジフルオロフェニル)ホウ素、トリス(ペンタフルオロフェニル)ホウ素等の有機ホウ素化合物、(b) 塩化アルミニウム、臭化アルミニウム、ヨウ化アルミニウム、塩化マグネシウム、臭化マグネシウム、ヨウ化マグネシウム、塩化臭化マグネシウム、塩化ヨウ化マグネシウム、臭化ヨウ化マグネシウム、塩化マグネシウムハイドライド、塩化マグネシウムハイドロオキシド、臭化マグネシウムハイドロオキシド、塩化マグネシウムアルコキシド、臭化マグネシウムアルコキシド等の金属ハロゲン化合物、(c) アルミナ、シリカ・アルミナ等の固体酸などを挙げる事ができる。

#### 【0080】

(4) ケイ酸塩を除くイオン交換性層状化合物は、イオン結合等によって構成される面が互いに弱い結合力で平行に積み重なった結晶構造をとる化合物であり、含有するイオンが交換可能なものを言う。

ケイ酸塩を除くイオン交換性層状化合物は、六方最密パッキング型、アンチモン型、 $CdCl_2$ 型、 $CdI_2$ 型等の層状の結晶構造を有するイオン結晶性化合物等を例示することができる。具体的には、 $\alpha-Zr(HAsO_4) \cdot H_2O$ 、 $\alpha-Zr(HPO_4)_2$ 、 $\alpha-Zr(KPO_4) \cdot 3H_2O$ 、 $\alpha-Ti(HPO_4)_2$ 、 $\alpha-Ti(HAsO_4)_2 \cdot H_2O$ 、 $\alpha-Sn(HPO_4)_2 \cdot H_2O$ 、 $\gamma-Zr(HPO_4)_2$ 、 $\gamma-Ti(HPO_4)_2$ 、 $\gamma-Ti(NH_4PO_4)_2 \cdot H_2O$ 等の多価金属の結晶性酸性塩があげられる。

#### 【0081】

また、無機ケイ酸塩としては、粘土、粘土鉱物、ゼオライト、珪藻土等が挙げられる。これらは、合成品を用いてもよいし、天然に産出する鉱物を用いてもよい。

粘土、粘土鉱物の具体例としては、アロフェン等のアロフェン族、ディッカイト、ナクライト、カオリナイト、アノーキサイト等のカオリン族、メタハロイサイト、ハロイサイト等のハロイサイト族、クリソタイル、リザルダイト、アンチ



ゴライト等の蛇紋石族、モンモリロナイト、ザウコナイト、バイデライト、ノントロナイト、サポナイト、ヘクトライト等のスメクタイト、バーミキュライト等のバーミキュライト鉱物、イライト、セリサイト、海緑石等の雲母鉱物、アタパルジャイト、セピオライト、パイゴルスカイト、ベントナイト、木節粘土、ガイロメ粘土、ヒシンゲル石、パイロフィライト、リョクデイ石群等が挙げられる。これらは混合層を形成していてもよい。

人工合成物としては、合成雲母、合成ヘクトライト、合成サポナイト、合成テニオライト等が挙げられる。

#### 【0082】

これら具体例のうち好ましくは、ディッカイト、ナクライト、カオリナイト、アノーキサイト等のカオリン族、メタハロサイト、ハロサイト等のハロサイト族、クリソタイル、リザルダイト、アンチゴライト等の蛇紋石族、モンモリロナイト、ザウコナイト、バイデライト、ノントロナイト、サポナイト、ヘクトライト等のスメクタイト、バーミキュライト等のバーミキュライト鉱物、イライト、セリサイト、海緑石等の雲母鉱物、合成雲母、合成ヘクトライト、合成サポナイト、合成テニオライトが挙げられ、特に好ましくはモンモリロナイト、ザウコナイト、バイデライト、ノントロナイト、サポナイト、ヘクトライト等のスメクタイト、バーミキュライト等のバーミキュライト鉱物、合成雲母、合成ヘクトライト、合成サポナイト、合成テニオライトが挙げられる。

#### 【0083】

これら、ケイ酸塩を除くイオン交換性層状化合物、または無機ケイ酸塩は、そのまま用いてもよいが、塩酸、硝酸、硫酸等による酸処理および／または、 $\text{LiCl}$ 、 $\text{NaCl}$ 、 $\text{KCl}$ 、 $\text{CaCl}_2$ 、 $\text{MgCl}_2$ 、 $\text{Li}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{MgSO}_4$ 、 $\text{ZnSO}_4$ 、 $\text{Ti}(\text{SO}_4)_2$ 、 $\text{Zr}(\text{SO}_4)_2$ 、 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 等の塩類処理を行ったほうが好ましい。なお、処理にあたり、対応する酸と塩基を混合して反応系内で塩を生成させて処理を行ってもよい。また、粉碎や造粒等の形状制御を行ってもよく、粒子流動性に優れた固体触媒成分を得るためには、造粒することが好ましい。また、上記成分は、通常脱水乾燥してから用いる。これら助触媒成分としては、重合活性等の触媒性能の面で、(4)のケイ酸塩を除くイオン交換性層状

化合物または無機ケイ酸塩を用いることが好ましい。

#### 【0084】

本発明の重合においては、助触媒成分の任意成分として、有機アルミニウム化合物を用いてもよい。このような有機アルミニウム化合物は、 $AlR^1_mZ_{3-m}$ （式中、 $R^1$ は、炭素数1～20の炭化水素基、Zは、水素、ハロゲン、アルコキシ基もしくはアリアルオキシ基、mは $0 < m \leq 3$ の数）で示される化合物である。

具体的にはトリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム等のトリアルキルアルミニウム、またはジエチルアルミニウムモノクロライド、ジエチルアルミニウムエトキシド等のハロゲンもしくはアルコキシ含有アルキルアルミニウム、または、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライド等の水素含有有機アルミニウム化合物である。またこの他、メチルアルミノキサン等のアルミノキサン等も使用できる。これらのうち、特に好ましいのはトリアルキルアルミニウムである。これら任意成分は2種以上組み合わせて用いてもよい。また、重合開始後等に、新たに該任意成分を追加してもよい。

#### 【0085】

本発明の触媒は、メタロセン触媒としての遷移金属成分、助触媒成分、任意に有機アルミニウム化合物成分の接触によって得られるが、その接触方法については特に限定がない。この接触は、触媒調製時だけでなく、プロピレンの予備重合時または重合時に行ってもよい。

触媒各成分の接触時、または接触後にポリプロピレン重合体、シリカ、アルミナ等の無機酸化物の固体を共存させるか、もしくは接触させてもよい。

接触は窒素等の不活性ガス中で行ってもよいし、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、トルエン、キシレン等の不活性炭化水素溶媒中に行ってもよい。これらの溶媒は、水や硫黄化合物などの被毒物質を除去する操作を施したものを使用するのが好ましい。接触温度は、 $-20^\circ\text{C}$ ないし、使用する溶媒の沸点の間で行い、特に、室温から使用する溶媒の沸点の間で行うのが好ましい。

#### 【0086】

触媒各成分の使用量に特に制限はないが、助触媒成分として、ケイ酸塩を除くイオン交換性層状化合物、または無機ケイ酸塩を用いる場合は、助触媒成分 1 g あたり、遷移金属成分が 0.0001~10 mmol、好ましくは 0.001~5 mmol であり、任意成分である有機アルミニウム化合物が 0~10,000 mmol、好ましくは 0.01~100 mmol となるように設定することにより、重合活性などの点で好適な結果が得られる。また、遷移金属成分中の遷移金属と任意成分である有機アルミニウム化合物中のアルミニウムの原子比が 1:0~1,000,000、好ましくは、1:0.1~100,000 となるように制御することが、同様に重合活性などの点で好ましい。

#### 【0087】

このようにして得られた触媒は、n-ペンタン、n-ヘキサン、n-ヘプタン、トルエン、キシレン等の不活性炭化水素溶媒で洗浄して使用してもよいし、洗浄せずに用いてもよい。

洗浄の際に、必要に応じて、新たに上述の有機アルミニウム化合物を組合せて用いてもよい。この際に用いられる有機アルミニウム化合物の量は、遷移金属成分中の遷移金属に対する有機アルミニウム化合物中のアルミニウムの原子比で 1:0~10,000 になるようにするのが好ましい。

#### 【0088】

触媒として、プロピレンを予備的に重合し、必要に応じて洗浄したものを使用することもできる。この予備重合は窒素等の不活性ガス中、n-ペンタン、n-ヘキサン、n-ヘプタン、トルエン、キシレン等の不活性炭化水素溶媒中で行ってもよい。

#### 【0089】

本発明におけるプロピレンの重合反応は、プロパン、n-ブタン、イソブタン、n-ヘキサン、n-ヘプタン、トルエン、キシレン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン等の不活性炭化水素や液化プロピレンの液体の存在下あるいは不在下に行われる。これらのうち、上述の不活性炭化水素存在下で重合を行うのが好ましい。また、ここで記載した化合物の混合物を溶媒として使用してもよい。

具体的には、遷移金属成分と助触媒成分、もしくは、遷移金属成分、助触媒成

分および任意成分としての有機アルミニウム化合物の存在下に、プロピレン重合体を製造するのが好ましい。重合温度、重合圧力および重合時間に特に制限はないが、通常は、以下の範囲から生産性やプロセスの能力を考慮して、最適な設定を行うことができる。すなわち、重合温度は通常 $-20^{\circ}\text{C}$ から $150^{\circ}\text{C}$ 、好ましくは $0^{\circ}\text{C}$ から $100^{\circ}\text{C}$ 、重合圧力は、 $0.1\text{MPa}$ から $100\text{MPa}$ 、好ましくは、 $0.3\text{MPa}$ から $10\text{MPa}$ 、さらに好ましくは、 $0.5\text{MPa}$ から $4\text{MPa}$ 、重合時間は、 $0.1$ 時間から $10$ 時間、好ましくは、 $0.3$ 時間から $7$ 時間、さらに好ましくは $0.5$ 時間から $6$ 時間の範囲から選ぶことができる。

#### 【0090】

本発明においては、前記したように、重合体の重量平均分子量 $M_w$ を $5000$ 以上、 $200,000$ 未満の範囲にする必要がある。重合体の分子量調節には、従来公知の方法を使用することができる。すなわち、重合温度を制御して分子量を調節する方法、モノマー濃度を制御して分子量を調節する方法、連鎖移動剤を使用して分子量を制御する方法等が挙げられる。連鎖移動剤を使用する場合には、水素が好ましい。また、触媒の構造によって分子量を制御することもできる。特に、架橋メタロセンを用いる場合には、架橋基の橋頭を基点として $\alpha$ -位の構造が重要である。一般的に、 $\alpha$ -位が水素原子である場合には、重合時に成長ポリマー鎖からの $\beta$ -水素脱離が起きやすいため、生成する重合体は低分子量になりやすい。これに対して、 $\alpha$ -位になんらかの置換基（たとえば、メチル基など）がある場合には、成長ポリマー鎖からの $\beta$ -水素脱離が抑制されるので、高分子量の重合体が生成しやすい。

#### 【0091】

前述したように、本発明においては、頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部の立体選択性を制御して、 $^{13}\text{C}$ -NMRにて、頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピークを観測し、 $\text{mmmm}$ で表されるペンタッドに帰属されるピークのピークトップのケミカルシフトを $21.8\text{ppm}$ とした際に、 $19.8\text{ppm}$ から $22.2\text{ppm}$ に現れるピークの総面積 $S$ に対する、 $21.8\text{ppm}$ をピークトップとするピークの面積 $S_1$ の比率（ $S_1/S$ ）が $10\%$ 以上、 $60\%$ 以下であり、かつ、 $21.5\sim 21.6\text{ppm}$ をピー

クトップとするピークの面積を  $S_2$  としたとき、 $4 + 2 S_1 / S_2 > 5$  を満足させる必要がある。

#### 【0092】

この様な本発明の特性 (2) の立体選択性を制御する方法に特に制限はないが、一般的には、先に述べたように、触媒の構造で制御する方法、重合条件を制御して制御する方法等が挙げられる。触媒の構造で制御する場合には、遷移金属成分を構成する配位子の構造が重要である。特に、架橋メタロセンを用いる場合には、架橋基の橋頭を基点として  $\alpha$  -位の置換基が重要である。一般的には、 $\alpha$  -位にある程度嵩だかい置換基がある場合に、立体選択性が向上しやすい。さらに、インデニル基やアズレニル基などの縮合環を有する配位子を含む架橋メタロセンを用いる場合には、4 -位の置換基の構造も立体選択性に大きな影響を与える。一般的には、4 -位にある程度嵩だかい置換基がある場合に、立体選択性が向上しやすい。逆に、4 -位に、立体的に比較的小さい置換基を導入することにより、効果的に立体選択性を低下させ、生成重合体の結晶性を低下させるという制御が可能となる。

#### 【0093】

さらに、本発明においては、特性 (3) で規定するようにプロピレン挿入、即ち 2, 1 -挿入、1, 3 -挿入したプロピレン単量体に基づく位置不規則単位量を制御する必要がある。位置不規則単位量の制御因子としては、(a) メタロセンの構造、(b) 共触媒の種類、(c) 重合温度、(d) 重合圧力、(e) 水素などの連鎖移動剤の種類と使用量などを挙げることができる。これらの因子が異種結合量におよぼす影響については、用いる化合物の種類によって異なるので一概には言えないが、一般的には、メタロセンの遷移金属としてハフニウムを使用することにより、比較的位置不規則単位量の多いプロピレン重合体を得られる傾向にある。また、ハフニウムを使用すると、2, 1 -挿入よりも 1, 3 -挿入が多くなりやすく、この点に関しても、ハフニウムの使用が有利といえる。

#### 【0094】

本発明のプロピレン重合体は、溶媒に溶解させることができる。溶媒の具体例としては、 $n$  -ペンタン、 $n$  -ヘキサン、 $n$  -ヘプタン、 $n$  -オクタン、 $n$  -デ

カン、ベンゼン、トルエン、キシレン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、ジメチルシクロヘキサンのような炭化水素類、クロロホルム、塩化メチレン、四塩化炭素、テトラクロロエタン、クロロベンゼン、*o*-ジクロロベンゼンのようなハロゲン化炭化水素類、*n*-ブチルアセテート、メチルイソブチルケトン、テトラヒドロフラン、シクロヘキサノン、ジメチルスルホキシドのような極性溶媒類を挙げることができる。これらのうち、炭化水素類が溶媒として好ましい。

#### 【0095】

本発明のプロピレン重合体は、上述のように溶媒に可溶なので、結晶性を有するオレフィン系重合体の成形体（基材）に塗布することができる。基材として用いるオレフィン系重合体としては、高圧法ポリエチレン、中低圧法ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリ-4-メチル-1-ペンテン、ポリ-1-ブテン、ポリスチレン等のオレフィン系重合体、エチレン・プロピレン共重合体、エチレン・ブテン共重合体、プロピレン・ブテン共重合体等のオレフィン共重合体等が挙げられる。これらのオレフィン系重合体のうち、プロピレン系重合体が好ましく用いられる。

#### 【0096】

本発明のプロピレン重合体を基材に塗布した際に形成される塗膜は、基材であるオレフィン系重合体に対して良好な密着性を示す。したがって、本発明のプロピレン重合体は、該オレフィン系重合体に対する接着性樹脂として使用することができる。なお、良好な密着性を得るためには、塗布後に加熱させることが好ましい。加熱温度に特に制限はないが、実用性を考慮して50～150℃、さらには60～130℃とするのが好ましい。塗布の方法にも特に制限はなく、スプレーで塗布する方法、ローラーで塗布する方法、刷毛で塗布する方法など、従来公知の方法が使用できる。

#### 【0097】

また、本発明のプロピレン重合体は溶媒に可溶であるため、溶媒中で極性モノマーをグラフト共重合させ、グラフト変性プロピレン系重合体の製造に使用することが可能である。グラフト変性に用いられるモノマーの具体例としては、モノオレフィンジカルボン酸およびその無水物、ならびにモノオレフィンジカルボン

酸のモノアルキルエステルが挙げられる。該モノオレフィンジカルボン酸としては、例えば、マレイン酸、クロロマレイン酸、シトラコン酸、イタコン酸、グルタコン酸、3-メチル-2-ペンテン二酸、2-メチル-2-ペンテン二酸、2-ヘキセン二酸等が挙げられる。これらのうち、マレイン酸が好ましい。また、これらのモノオレフィンジカルボン酸の無水物、および、そのカルボキシル基のひとつがアルキルアルコールによりエステル化されたもの、すなわちモノオレフィンジカルボン酸のモノアルキルエステルも、グラフト変性に用いられるモノマーの具体例として挙げられる。

#### 【0098】

本発明のプロピレン重合体をこの様にグラフト変性して得られたグラフト変性プロピレン系重合体も溶媒に可溶であり、結晶性を有するオレフィン系重合体の成形体（基材）に塗布することができる。塗布により形成される塗膜は、基材と良好な密着性を示す。基材としては前記と同様なオレフィン系重合体を使用することができるが、その他、ポリプロピレンと合成ゴムとからなる成型品、ポリアミド樹脂、不飽和ポリエステル樹脂、ポリブチレンテレフタレート樹脂、ポリカーボネート樹脂等からなる成型品、例えば自動車用バンパー等の成型品、さらには鋼板や電着処理用鋼板等の表面処理にも用いることができる。さらに、ポリウレタン樹脂、脂肪酸変性ポリエステル樹脂、オイルフリーポリエステル樹脂、メラミン樹脂、エポキシ樹脂等を主成分とする塗料、プライマー、接着剤等を塗布した表面に下塗りし、その表面への塗料等の付着性を改善すると共に、鮮映性、低温衝撃性等にも優れた塗膜を形成するためにも用いることができる。

#### 【0099】

本発明のプロピレン重合体を極性モノマーでグラフト変性して得られた変性プロピレン重合体を塗布し、塗膜を形成した成形品の表面には、静電塗装、吹き付け塗装、刷毛塗り等の方法によって、塗料を塗布することができる。

塗料の塗布は、下塗りした後、上塗りする方法で行ってもよい。塗料を塗布した後、ニクロム線、赤外線、高周波等によって加熱する通常の方法に従って塗膜を硬化させて、所望の塗膜を表面に有する成形品を得ることができる。塗膜を硬化させる方法は、成形品の材質、形状、使用する塗料の性状等によって適宜選ば

れる。

また、本発明のプロピレン重合体を極性モノマーでグラフト変性して得られた変性プロピレン重合体は、付着性、剥離強度および耐水性に優れる特徴を生かして、上記の成形品のプライマーとしての用途以外にも、広範囲の用途に適用可能なものであり、例えば、接着剤や塗料のための添加剤等の用途にも適用可能であることは言うまでもない。

#### 【0100】

##### 【実施例】

次に実施例によって本発明をさらに具体的に説明するが、本発明はその要旨を逸脱しない限りこれら実施例によって制約を受けるものではない。

なお、以下の実施例及び比較例において重合体の物性・性能測定は次の通り行った。また、各例において、触媒合成工程および重合工程は、全て精製窒素雰囲気で行い、溶媒は、モレキュラーシーブ(MS-4A)で脱水した後に、精製窒素でバブリングして脱気して使用した。

#### 【0101】

(1) プロピレン重合体の分子量の測定については、本明細書「発明の実施の形態」に記載の方法で行った。

(2) プロピレン重合体の融点は、DuPont社製熱分析システムTA2000を使用して、以下の方法で求めた。

試料(約5~10mg)を200℃で3分間融解後、10℃/minの速度で30℃まで降温した後に、10℃/minで200℃まで昇温することにより融解曲線を得て、最後の昇温段階における主吸熱ピークのピークトップ温度を融点として求めた。

(3) 層間密着性試験は、JIS K5400に記載されている碁盤目試験の方法に準じて、碁盤目を付けた試験片を作成し、ニチバン社製セロテープを、試験片の碁盤目上に張り付けた後、これを速やかに垂直方向に引っ張って剥離させ、碁盤目100個のうちで剥離されなかった碁盤目の数を数え、密着性の指標とした。

#### 【0102】



## [実施例 1]

(i) ジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル)] ハフニウムの合成

## (i) -1 配位子合成

2-メチルアズレン (4.01 g) をテトラヒドロフラン (56 ml) に溶解し、アイスバスにて 0℃ に冷却した後、同温度でメチルリチウムのジエチルエーテル溶液 (1.14 mol/l, 24.8 ml) を滴下した。滴下終了後、アイスバスを外して 2 時間攪拌した。この溶液を、アイスバスにて 0℃ に冷却したジメチルシリルジクロリド (34.0 ml, 0.280 mol) のテトラヒドロフラン溶液 (140 mL) にゆっくり滴下した。滴下終了後、アイスバスを外して 3 時間攪拌した後、減圧下に溶媒および未反応のジメチルシリルジクロリドを留去した。テトラヒドロフラン (80 ml) を加えて 0℃ まで冷却し、シクロペンタジエニルナトリウム (2.1 mol/l, 26.9 ml, 56.5 mmol) を徐々に滴下し、滴下終了後、室温で 12 時間攪拌した。攪拌終了後、水を加え、ジエチルエーテルで目的とする化合物を抽出した。抽出溶液を硫酸マグネシウムで脱水した後、乾固することにより目的配位子の未精製品を得た。n-ヘキサンを溶出溶媒とするシリカゲルカラムクロマトグラフィーで、該未精製品を精製することにより、目的の配位子 (6.29 g) を収率 79% で得た。

## 【0103】

## (i) -2 錯体合成

(i) -1 で得られた配位子 (6.29 g) をテトラヒドロフラン (100 ml) に溶解し、アイスバスにて 0℃ に冷却した。ここに同温度で、n-ブチルリチウムの n-ヘキサン溶液 (1.56 mol/l, 28.4 ml) を、ゆっくり滴下した。滴下終了後、アイスバスをはずして 3 時間攪拌し、減圧下に溶媒を留去した。留去後得られた残渣にトルエン (60 ml) を加えた後、-78℃ に冷却した。ここに、-78℃ に冷却したハフニウムテトラクロリド (7.17 g) のトルエン (140 ml) 懸濁液をゆっくり添加した。その後、冷却浴をはずして終夜攪拌した。攪拌終了後、反応液を G3 フリットを用いて濾過した。フリット上の固体をさらにトルエンで洗浄し、濾液を濃縮することにより、褐色の粉

末が得られた。この褐色の粉末から、ホット n-ヘキサン (180 ml × 3 回) で目的錯体を抽出した。抽出溶液を乾固させた後、得られた固体を n-ヘキサン (20 ml × 5 回) で懸濁洗浄した後、減圧下で乾燥させることにより、目的とするジクロロ [ジメチルシリレン (シクロペンタジエニル) (2, 4-ジメチル-4H-1-アズレニル) ハフニウム (2.90 g) を得た (収率 25%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  0.85 (s, 3H), 0.86 (s, 3H), 1.47 (d,  $J = 7.1$  Hz, 3H), 2.25 (s, 3H), 3.42-3.52 (m, 1H), 5.42 (dd,  $J = 4.7, 10.1$  Hz, 1H), 5.80-5.85 (m, 2H), 5.90-5.95 (m, 1H), 6.16-6.20 (m, 2H), 6.65 (d,  $J = 11.4$  Hz), 6.80-6.85 (m, 1H), 6.98-7.02 (m, 1H)。

#### 【0104】

##### (ii) 粘土鉱物の化学処理

1,000 ml 丸底フラスコに、脱塩水 (110 ml)、硫酸マグネシウム・7水和物 (22.2 g) および硫酸 (18.2 g) を採取し、攪拌下に溶解させた。この溶液に、市販の造粒モンモリロナイト (水澤化学社製; ベンクレイ SL, 16.7 g) を分散させ、2 時間かけて 100℃ まで昇温し、100℃ で 2 時間攪拌を行った。その後、1 時間かけて室温まで冷却し、得られたスラリーを濾過してウェットケーキを回収した。回収したケーキを 1,000 ml 丸底フラスコにて、脱塩水 (500 ml) にて再度スラリー化し、濾過を行った。この操作を 2 回繰り返した。最終的に得られたケーキを、窒素雰囲気下 110℃ で終夜乾燥し、化学処理モンモリロナイト (13.3 g) を得た。

#### 【0105】

##### (iii) 重合

実施例 1 (ii) で得られた化学処理モンモリロナイト (0.44 g) に、トリエチルアルミニウムのトルエン溶液 (0.4 mmol/ml, 2.0 ml) を加え、室温で 1 時間攪拌した。この懸濁液にトルエン (8 ml) を加え、攪拌後、上澄みを除いた。この操作を 2 回繰り返した後、トルエンを加えて、粘土スラリー (スラリー濃度 = 99 mg 粘土/ml) を得た。

別のフラスコに、東ソー・アクゾ社製 トリイソブチルアルミニウム (0.114 mmol) を採取し、ここで得られた粘土スラリー (3.8 ml) および実施

例 1 (i) - 2 で得られた錯体 ( $6.02 \text{ mg}$ ,  $11.4 \mu\text{mol}$ ) のトルエンでの希釈液を加え、室温で 10 分間攪拌し、触媒スラリーを得た。

次いで、内容積 2 リッターの誘導攪拌式オートクレープ内に、トルエン ( $750 \text{ ml}$ )、トリイソブチルアルミニウム ( $1.9 \text{ mmol}$ ) および液体プロピレン ( $180 \text{ ml}$ ) を導入した。室温で、上記触媒スラリーを全量導入し、 $60^\circ\text{C}$  まで昇温し、同温度で 1 時間攪拌を継続した。攪拌終了後、未反応プロピレンをパージして重合を停止した。オートクレープを開放してポリマーのトルエン溶液を一部回収し、溶媒ならびに粘土残渣を除去したところ、 $6.8 \text{ g}$  のプロピレン重合体を得られた。

#### 【0106】

得られた重合体を分析したところ、以下の結果が得られた。

GPC による  $M_w$ : 110,000。

$^{13}\text{C}$ -NMR による頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピーク: S に対する  $S_1$  の比率 =  $36.4 (\%)$ 、 $4 + 2 S_1 / S_2 = 8.8$

$^{13}\text{C}$ -NMR により測定した全プロピレン挿入に対する 2, 1-挿入の比率:  $0.61 (\%)$ 、 $^{13}\text{C}$ -NMR により測定した全プロピレン挿入に対する 1, 3-挿入の比率:  $0.63 (\%)$ 。

オルトジクロロベンゼンによる昇温溶出分別を行ったところ、 $45^\circ\text{C}$  でポリマー全量が溶出した。DSC を測定したところ、明確な融点ピークは観測されなかった。

#### 【0107】

##### (iv) 物性評価

実施例 1 (iii) で得られたプロピレン重合体を、室温でトルエンに溶解させ  $10 \text{ wt. } \%$  溶液を調製した。溶解性は良好で、不溶成分は存在しなかった。ここで得られたトルエン溶液を、日本ポリケム社製高結晶性ポリプロピレン MA3U の射出成形片 (イソプロピルアルコールで表面を清拭したもの) に塗布し (塗布量:  $6.7 \text{ g/m}^2$ )、 $90^\circ\text{C}$  で 30 分間処理した後、形成された塗膜の密着性を評価した。得られた塗膜は表面平滑性に優れ、べたつきもなく、碁盤目試

験の結果、剥離した基盤目はなく、基材であるMA3Uへの密着性も良好であった。

#### 【0108】

##### [実施例2]

##### (1) 重合

重合時の全圧を0.7 MPaで一定に保持し、重合で得られたポリマーを全量回収した以外は、実施例1 (iii)と同様にして重合を行い、プロピレン重合体23.2 gを得た。

得られた重合体を分析したところ、以下の結果が得られた。

GPCによるMw: 110,000。

$^{13}\text{C}$ -NMRによる頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピーク: Sに対する $S_1$ の比率=41.1(%)、 $4+2S_1/S_2=9.0$

$^{13}\text{C}$ -NMRにより測定した全プロピレン挿入に対する2,1-挿入の比率: 0.52(%)、 $^{13}\text{C}$ -NMRにより測定した全プロピレン挿入に対する1,3-挿入の比率: 0.61(%)。

オルトジクロロベンゼンによる昇温溶出分別を行ったところ、55℃でポリマー全量が溶出した。DSCを測定したところ、明確な融点ピークは観測されなかった。

#### 【0109】

##### (2) プロピレン重合体の無水マレイン酸変性

温度計、攪拌機のついたステンレス耐圧反応容器中に、トルエン(200 ml)および実施例2(1)で得られたプロピレン重合体(20 g)を加え、容器内を窒素ガスで置換し、125℃に昇温した。昇温後、ポンプを用いて、無水マレイン酸のトルエン溶液(0.1 g/ml)およびジクミルペルオキシドのトルエン溶液(0.015 g/ml)を、別々の導管から6時間供給し、最終的に無水マレイン酸1.2 gおよびジクミルペルオキシド0.18 gを系内に供給して反応を行った。反応終了後、系を室温付近まで冷却し、アセトンを加えて、沈殿したポリマーを濾別した。さらにアセトンで沈殿・濾別を繰り返し、最終的に得ら

れたポリマーをアセトンで洗浄した。洗浄後に得られたポリマーを減圧乾燥することにより、白色粉末状の変性樹脂が得られた。この変性樹脂の赤外線吸収スペクトル測定および中和滴定等を行った結果、無水マレイン酸基の含量は、1.0 wt. %であった。

ここで得られた無水マレイン酸変性プロピレン重合体15 gにトルエン135 gを加え、100℃に昇温し、1時間かけて溶解させた。得られた溶液を室温付近まで冷却した後、#400のSUS金網を通して、無水マレイン酸変性プロピレン重合体の10 wt. %溶液を調製した。

#### 【0110】

##### (3) 変性プロピレン重合体の物性評価

日本ポリケム社製高結晶性ポリプロピレンMA3Uの射出成形片（イソプロピルアルコールで表面を清拭したもの）に、実施例2（2）で得られた無水マレイン酸変性プロピレン重合体のトルエン溶液を噴霧塗布した。なお、塗布量は、3～5 g/m<sup>2</sup>とした。次にこの成形片を25℃にて1時間静置した後、セーフベンドライヤー中にて80℃、30分間乾燥させた。次いで、この乾燥品を25℃にて1時間静置させた後、その塗膜の上からベースコートとしてアクリルポリオールウレタン塗料レタンPG80III（関西ペイント社製：商品名）を、所定量の硬化剤を配合し、フォードカップ4番にて専用シンナーで粘度調整を行い、粘度が12～13秒となるように調整した後、乾燥塗布量が50～60 gになるように噴霧塗装し、セーフベンドライヤー中にて100℃、30分間焼き付けを行った。さらに、25℃にて10日間静置した後、層間密着性試験を行った。試験の結果、剥離した基盤目はなく、実施例2（2）で得られた無水マレイン酸変性プロピレン重合体は、基盤である高結晶性ポリプロピレンおよびベースコート塗料の両者に対して、優れた密着性を有していた。また、塗膜のべたつきもなかった。

#### 【0111】

##### [比較例1]

(1) ジクロロ {1, 1' -ジメチルシリレンビス [2-エチル-4-(2-フルオロ-4-ビフェニル) -4H-アズレニル] } ハフニウムのラセミ体の

## 合成

2-フルオロ-4-ブロモビフェニル (6.35 g, 25.3 mmol) を、ジエチルエーテル (50 ml) と n-ヘキサン (50 ml) の混合溶媒に溶かし、t-ブチルリチウムの n-ペンタン溶液 (33 ml, 50.6 mmol, 1.54 N) を -78℃ で滴下した。-10℃ で2時間攪拌し、この溶液に2-エチルアズレン (3.55 g, 22.8 mmol) を加え、室温で2時間攪拌した。n-ヘキサン (30 ml) を加え、上澄みをデカンテーションで除去した。さらに、この操作をもう一度繰り返した。得られた黄色沈殿に、0℃ で n-ヘキサン (30 ml) とテトラヒドロフラン (40 ml) を加えた。次いで、N-メチルイミダゾール (50 ml) とジメチルジクロロシラン (1.4 ml, 11.4 mmol) を加え、室温まで昇温し、室温で1時間攪拌した。この後、希塩酸を加え、分液して後有機相を硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下に溶媒を留去すると、ジメチルシリレンビス (2-エチル-4-(2-フルオロ-4-ビフェニル)-1,4-ジヒドロアズレン) の粗生成物 (8.3 g) が得られた。

## 【0112】

次に、上記で得られた粗生成物をジエチルエーテル (30 ml) に溶かし、-70℃ で n-ブチルリチウムの n-ヘキサン溶液 (14.9 ml, 22.8 mmol, 1.53 N) を滴下し、徐々に昇温して、室温で一夜攪拌した。さらに、トルエン (200 ml) を加え、-70℃ に冷却し、四塩化ハフニウム (3.6 g, 11.4 mmol) を加え、徐々に昇温し、室温で4時間攪拌した。得られたスラリーから、減圧下に大部分の溶媒を留去し、ジエチルエーテル (50 ml) を加え、得られたスラリーを濾過した。ジエチルエーテル (5 ml × 2)、エタノール (15 ml × 2)、n-ヘキサン (10 ml × 2) で洗浄すると、ジクロロ {1, 1'-ジメチルシリレンビス [2-エチル-4-(2-フルオロ-4-ビフェニル)-4H-アズレニル]} ハフニウムのラセミ・メソ混合物 (4.53 g, 収率 42%) が得られた。得られたラセミ・メソ混合物を <sup>1</sup>H-NMR で分析した結果、ラセミ体 76.6%、メソ体 23.4% の混合物であることがわかった。

ここで得られたラセミ・メソ混合物 (4.5 g) をジクロロメタン (35 ml

）に懸濁し、高圧水銀灯（100W）を用いて1時間光照射した。減圧下に溶媒を留去し、得られた固体にトルエン（25ml）とジクロロメタン（11ml）を加え、60℃に加熱すると均一溶液となった。減圧下にジクロロメタンを留去すると結晶が析出した。得られた結晶を濾過して、ヘキサン（5ml）で2回洗浄し、減圧下乾燥すると、ラセミ体（1.79g）が得られた。

#### 【0113】

##### （2） 粘土鉱物の化学処理

500ml丸底フラスコに、脱塩水55.85gと硫酸32.70gおよび水酸化リチウム8.01gを加えて攪拌した後、モンモリロナイト（水澤化学社製：水澤スメクタイト）51.65gを添加し、昇温して還流下に140分間処理した。脱塩水300mlを加えて吸引濾過した後、脱塩水600mlに固体成分を分散させて吸引濾過した。この操作をさらにもう1度繰り返した。濾過して得られた残留物を100℃で乾燥し、酸および金属塩処理モンモリロナイトを得た。

ここで得られた酸および金属塩処理モンモリロナイト1.05gを100ml丸底フラスコに採取し、減圧下、200℃で2時間加熱乾燥させた。これに、トリエチルアルミニウムのトルエン溶液（0.5mmol/ml）を、精製窒素下で4.0ml添加して、室温で30分反応させた後、トルエン30mlで2回洗浄し、化学処理モンモリロナイトを含有するトルエンスラリーを得た。

#### 【0114】

##### （3） 予備重合

比較例1（2）で得られたスラリー（固形分として914.2mg含有）からトルエンを抜き出し、残存トルエン量を1.0mlとした。このスラリーに、トリエチルアルミニウムのトルエン溶液（0.5mmol/ml， 0.5ml）を加え、さらに、比較例1（1）で合成したジクロロ {1, 1'-ジメチルシリレンビス [2-エチル-4-(2-フルオロ-4-ビフェニル)-4H-アズレニル]} ハフニウムのラセミ体のトルエン溶液（3.0mmol/ml， 9.2ml）を加え、室温で1時間攪拌し、触媒スラリーを得た。

2リッターの誘導攪拌式オートクレーブに、精製窒素下、トルエン40mlと

上記触媒スラリー全量を導入した。攪拌下にプロピレン 11.0 g を導入し、30℃で2時間、次いで50℃で0.5時間予備重合を行った。予備重合後、未反応のプロピレンをパージし、精製窒素 0.5 MPa で2回加圧置換した後予備重合触媒を取り出した。このものは、化学処理モンモリロナイト成分 1 g あたり 9.7 g の重合体を含有していた。

#### 【0115】

##### (4) 重合

いかり型攪拌翼を内蔵する 2 リッターの誘導攪拌式オートクレーブを精製窒素で置換し、次いで、25℃で液化プロピレン 750 g を装入した。トリイソブチルアルミニウムのトルエン溶液 (0.1 mmol/ml, 5.0 ml) を同温度で圧入後、70℃まで昇温した。水素を、気相中の水素濃度で 0.2 mol% になるように加えた後、70℃で、上記(3)で得られた予備重合触媒を 30.0 mg 加え、重合を開始した。1時間後、未反応のプロピレンをパージし、重合を終了した。得られたプロピレン系重合体の量は 384 g であった。

#### 【0116】

得られた重合体を分析したところ、以下の結果が得られた。

GPC による Mw: 110,000。

<sup>13</sup>C-NMR による頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピーク: S に対する S<sub>1</sub> の比率 > 99.9 (%) であり、他のペンタッドに由来するピークはほとんど見られなかった。

<sup>13</sup>C-NMR により測定した全プロピレン挿入に対する 2, 1-挿入の比率: 0.11 (%)。

<sup>13</sup>C-NMR により測定した全プロピレン挿入に対する 1, 3-挿入の比率: 0.17 (%)。

オルトジクロロベンゼンによる昇温溶出分別を行ったところ、120℃でポリマー全量が溶出した。DSC を測定したところ、融点ピークは 156.5℃に観測された。

#### 【0117】

##### (5) 物性評価



比較例 1 (4) で得られたプロピレン重合体を、室温でトルエンに溶解させようと試みたが、該重合体は実質的にトルエンに溶解しなかった。

#### 【0118】

##### [比較例 2]

##### (1) 固体触媒成分の製造

攪拌翼、温度計、ジャケット、冷却コイルを備えた 100 リッターの反応器に、 $\text{Mg}(\text{OEt})_2:30\text{mol}$  を仕込み、次いで、 $\text{Ti}(\text{OBu})_4$  を、仕込んだ  $\text{Mg}(\text{OEt})_2$  中のマグネシウムに対して、 $\text{Ti}(\text{OBu})_4/\text{Mg}=0.60$  (モル比) となるように仕込んだ。さらに、トルエンを 19.2 kg 仕込み、攪拌しながら昇温した。139℃で3時間反応させた後、130℃に降温して、 $\text{MeSi}(\text{OPh})_3$  のトルエン溶液を、先に仕込んだ  $\text{Mg}(\text{OEt})_2$  中のマグネシウムに対して、 $\text{MeSi}(\text{OPh})_3/\text{Mg}=0.67$  (モル比) になるように添加した。なお、ここで用いたトルエン量は、7.8 kg であった。添加終了後、130℃で2時間反応させ、その後、室温に降温し、 $\text{Si}(\text{OEt})_4$  を添加した。 $\text{Si}(\text{OEt})_4$  の添加量は、先に仕込んだ  $\text{Mg}(\text{OEt})_2$  中のマグネシウムに対して、 $\text{Si}(\text{OEt})_4/\text{Mg}=0.056$  (モル比) となるようにした。

#### 【0119】

次に、得られた反応混合物に対して、マグネシウム濃度が、 $0.58(\text{mol}/\text{L-TOL})$  になるように、トルエン (TOL) を添加した。さらに、フタル酸ジエチル (DEP) を、先に仕込んだ  $\text{Mg}(\text{OEt})_2$  中のマグネシウムに対して、 $\text{DEP}/\text{Mg}=0.10$  (モル比) になるように添加した。得られた混合物を、引き続き攪拌しながら -10℃に冷却し、 $\text{TiCl}_4$  を2時間かけて滴下して均一溶液を得た。なお、 $\text{TiCl}_4$  は、先に仕込んだ  $\text{Mg}(\text{OEt})_2$  中のマグネシウムに対して、 $\text{TiCl}_4/\text{Mg}=4.0$  (モル比) になるようにした。 $\text{TiCl}_4$  添加終了後、攪拌しながら  $0.5^\circ\text{C}/\text{min}$  で 15℃まで昇温し、同温度で1時間保持した。次いで、再び  $0.5^\circ\text{C}/\text{min}$  で 50℃まで昇温し、同温度で1時間保持した。さらに、 $1^\circ\text{C}/\text{min}$  で 118℃まで昇温し、同温度で1時間処理を行った。処理終了後、攪拌を停止し、上澄み液を除去した後、ト

ルエンで、残液率 =  $1/73$  になるように洗浄し、スラリーを得た。

#### 【0120】

次に、ここで得られたスラリーに、室温で、トルエンと  $\text{TiCl}_4$  を添加した。なお、 $\text{TiCl}_4$  は、先に仕込んだ  $\text{Mg}(\text{OEt})_2$  中のマグネシウムに対して、 $\text{TiCl}_4/\text{Mg}(\text{OEt})_2 = 5.0$  (モル比) となるようにした。また、トルエンは、 $\text{TiCl}_4$  濃度が、 $2.0$  ( $\text{mol/L-TOL}$ ) になるように調製した。このスラリーを攪拌しながら昇温し、 $118^\circ\text{C}$  で 1 時間反応を行った。反応終了後、攪拌を停止し、上澄み液を除去した後、トルエンで、残液率 =  $1/150$  となるように洗浄し、固体触媒成分のスラリーを得た。

#### 【0121】

##### (2) 固体触媒成分の処理

$100\text{ml}$  なすフラスコに、比較例 2 (1) で得られた固体触媒成分のスラリーを、固体触媒成分として  $117.3\text{mg}$  採取した。このスラリーを攪拌しながら  $0.27\text{mmol}$  のトリエチルアルミニウムを室温で滴下した。滴下終了後、引き続き室温で 30 分間攪拌した。

#### 【0122】

##### (3) プロピレンの重合

誘導攪拌式オートクレープ (容量: 2 リットル) に、室温、窒素気流下で、トリエチルアルミニウム:  $2.0\text{mmol}$  と、 $t\text{-BuEtSi}(\text{OMe})_2$ :  $0.05\text{mmol}$  を仕込んだ。ついで、液体プロピレン:  $750\text{g}$  を仕込んだ後、水素を、 $70^\circ\text{C}$  における気相の水素濃度で、 $13\text{mol}\%$  になるように加えた。攪拌しながら  $70^\circ\text{C}$  に昇温し、 $70^\circ\text{C}$  になった時点で、比較例 2 (2) において、トリエチルアルミニウムで処理した固体触媒成分を、固体触媒成分として  $11.6\text{mg}$  添加して重合を開始した。 $70^\circ\text{C}$  で 1 時間重合を行った後、余剰のプロピレンをパージして重合を停止した。得られたプロピレン重合体は、 $505\text{g}$  であった。また、得られたプロピレン重合体を分析したところ、 $\text{MFR} = 118.5$  ( $\text{g}/10\text{min}$ ) であった。また、 $^{13}\text{C-NMR}$  で分析したところ、プロピレンの 2, 1-挿入と 1, 3-挿入は観測されなかった。

#### 【0123】

#### (4) プロピレン重合体の変性

U. W. Suter et al., J. Am. Chem. Soc., 14, 528 (1981)を参考にして以下の反応を行った。

比較例 2 (3) で得られたプロピレン重合体 2.0 g を容量 50 ml のマイクロオートクレープに採取し、ついで、n-ヘプタン 8.0 ml、および Pd/C 0.5 g を加え、水素圧 5.0 MPa のもと、320℃で 5 時間反応させた。反応終了後、触媒を濾別し、溶媒を減圧下に除去して変性プロピレン重合体 2.0 g を得た。

得られた重合体を分析したところ、以下の結果が得られた。

GPC による Mw: 100,000。

$^{13}\text{C}$ -NMR による頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピーク: S に対する  $S_1$  の比率 = 17.5 (%)、 $4 + 2S_1/S_2 = 7.0$ 。プロピレンの 2,1-挿入と 1,3-挿入は、 $^{13}\text{C}$ -NMR では観測されなかった。

#### 【0124】

##### (5) 物性評価

比較例 2 (4) で得られた変性プロピレン重合体を、実施例 1 (4) と同様にして物性評価を行った。室温でトルエンに溶解させ 10 wt. % 溶液を調製したところ、溶解性は良好で、不溶成分は存在しなかった。ここで得られたトルエン溶液を、日本ポリケム社製高結晶性ポリプロピレン MA3U の射出成形片 (イソプロピルアルコールで表面を清拭したもの) に塗布し (塗布量: 6.7 g/m<sup>2</sup>)、90℃で 30 分間処理した。形成された塗膜は、正常な密着性試験が実施できないほどべたつきが顕著であった。

#### 【0125】

##### [比較例 3]

##### (1) プロピレン重合体の変性

反応時間を 0.7 時間にした以外は、比較例 2 (4) と同様にして反応を行った。得られた重合体を分析したところ、以下の結果が得られた。

GPC による Mw: 110,000。

$^{13}\text{C}$ -NMRによる頭-尾結合からなるプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子に由来するピーク：Sに対する $S_1$ の比率=72.8(%)、 $4+2S_1/S_2=36.0$ 。プロピレンの2,1-挿入と1,3-挿入は、 $^{13}\text{C}$ -NMRでは観測されなかった。

#### 【0126】

##### (2) 物性評価

比較例3(1)で得られた変性プロピレン重合体を、実施例1(4)と同様にして物性評価を行った。室温でトルエンに溶解させ10wt.%溶液を調製したところ、溶解性は不良であり、不溶成分の粒子が存在した。調製したトルエン溶液を、日本ポリケム社製高結晶性ポリプロピレンMA3Uの射出成形片(イソプロピルアルコールで表面を清拭したもの)に塗布し(塗布量：6.7g/m<sup>2</sup>)、90℃で30分間処理した。形成された塗膜は、不溶成分のために表面が平滑でなく、正常な密着性試験が実施できなかった。

#### 【0127】

##### 【発明の効果】

本発明のプロピレン重合体を用いることにより、塩素のようなハロゲンを含有せず、かつ、高結晶性プロピレン系重合体からなる基材に対して良好な接着性、塗装性をべたつきなしで付与することが可能である。また、得られた塗膜の外観も良好である。よって、本発明は工業的に価値が高い。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】

結晶性プロピレン系重合体の基材に対し、良好な接着性、塗装性を呈する塩素を含まない新規なプロピレン系樹脂を提供する。

【解決手段】

下記(1)～(3)を有するプロピレン重合体。

(1) GPCで測定した重量平均分子量が5,000以上、200,000未満。

(2)  $^{13}\text{C}$ -NMRによる、頭-尾結合のプロピレン単位連鎖部のメチル基の炭素原子のピークにおいて、ペンタッドのピーク(mmmm)のピークトップのケミカルシフトを21.8ppmとした際に、19.8ppm~22.2ppmのピークの総面積Sに対する、21.8ppmをピークトップとするピークの面積 $S_1$ の比率( $S_1/S$ )は10~60%、21.5~21.6ppmをピークトップとするピーク(mmmr)の面積を $S_2$ としたとき、 $4 + 2S_1/S_2 > 5$ である。

(3) 2,1-挿入、1,3-挿入のプロピレン単量体に基づく位置不規則単位が主鎖中に存在し、且つ全プロピレン挿入に対する2,1-及び1,3-挿入に基づく位置不規則単位の各比率の総和が0.05%以上である。

【選択図】 なし

特願 2 0 0 1 - 2 5 5 1 9 7

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [ 0 0 0 0 0 5 9 6 8 ]

1. 変更年月日 1 9 9 4 年 1 0 月 2 0 日  
[変更理由] 名称変更  
住 所 東京都千代田区丸の内二丁目 5 番 2 号  
氏 名 三菱化学株式会社
2. 変更年月日 2 0 0 3 年 1 0 月 1 0 日  
[変更理由] 住所変更  
住 所 東京都港区芝五丁目 3 3 番 8 号  
氏 名 三菱化学株式会社